

From the INTERNATIONAL BUREAU

PCT

NOTIFICATION OF ELECTION

(PCT Rule 61.2)

Commissioner **US Department of Commerce United States Patent and Trademark**

Office, PCT

2011 South Clark Place Room

CP2/5C24

Arlington, VA 22202

	STATE LINES DIAMEDICALE		
Date of mailing:	ETATS-UNIS D'AMERIQUE		
08 March 2001 (08.03.01)	in its capacity as elected Office		
International application No.:	Applicant's or agent's file reference:		
PCT/JP00/05694	F-407PCT		
International filing date:	Priority date:		
24 August 2000 (24.08.00)	27 August 1999 (27.08.99)		
Applicant:			
KURODA, Takeo et al			
Nonoba, rakeo et al			
1. The designated Office is hereby notified of its election made	de:		
<u></u> .			
X in the demand filed with the International preliminar	y Examining Authority on:		
19 January 20	001 (19.01.01)		
in a notice effecting later election filed with the Intere	national Bureau on:		
			
2. The election X was			
was not			
made before the expiration of 19 months from the priority	date or where Rule 32 applies, within the time limit under		
Rule 32.2(b).	date or, where hale of applies, within the time limit ander		

The International Bureau of WIPO 34, chemin des Colombettes 1211 Geneva 20, Switzerland

Authorized officer:

J. Zahra

Telephone No.: (41-22) 338.83.38

Facsimile No.: (41-22) 740.14.35

Translation



INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

(PCT Article 36 and Rule 70)

Applicant's or agent's file reference	T	02125		
Applicant's or agent's file reference F-407PCT	FOR FURTHER ACTION		ionofTransmittalofInternational Preliminary Report (Form PCT/IPEA/416)	
International application No.	International filing date (day/n		Priority date (day/month/year)	
PCT/JP00/05694 24 August 2000 (24.08.00) 27 August 1999 (27.08.99)				
International Patent Classification (IPC) or r C09J 201/00, 4/06, 171/02, 5/00				
Applicant	SEKISUI CHEMICAL (CO., LTD.		
and is transmitted to the applicant a	ccording to Article 36.		national Preliminary Examining Authority	
been amended and are the ba Rule 70.16 and Section 607	nied by ANNEXES, i.e., sheets	of the descri	iption, claims and/or drawings which have stifications made before this Authority (see	
3. This report contains indications rela	iting to the following items:			
I Basis of the report				
II Priority	II Priority			
III Non-establishment	of opinion with regard to novelty	, inventive st	ep and industrial applicability	
IV Lack of unity of inv	rention			
V Reasoned statement citations and explan	under Article 35(2) with regard lations supporting such statemen	to novelty, in	ventive step or industrial applicability;	
VI Certain documents	cited			
VII Certain defects in the	ne international application			
Date of submission of the demand	Date of	f completion of	of this report	
19 January 2001 (19.0	01.01)	22	May 2001 (22.05.2001)	
Name and mailing address of the IPEA/JP	Author	ized officer		
Facsimile No.	Teleph	one No.		

7
•
•
7
7

I.	Basis	of the re	port	
1.	With	regard to	the elements of the international application:*	
		the inte	rnational application as originally filed	
	$\overline{\boxtimes}$	the des	cription:	
		pages	1-37	, as originally filed
		pages		, filed with the demand
		pages	, filed with the letter of	
	\square	the clai		
		pages		, as originally filed
		pages	, as amended (together	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
		pages	,, ,, ,	, filed with the demand
		pages	1,3,5-8,10-11 , filed with the letter of	
	\Box	41		
	ш	the drav	_	aa aniainalla Glad
		pages		, as originally filed
		pages pages	Glad wish the laws of	
			, filed with the letter of	
	L t	he seque	nce listing part of the description:	
		pages		, as originally filed
		pages		
		pages	, filed with the letter of	
2.	the in	nternation	o the language, all the elements marked above were available or furnished to thin all application was filed, unless otherwise indicated under this item. Its were available or furnished to this Authority in the following language	s Authority in the language in which which is:
	\square	the lan	guage of a translation furnished for the purposes of international search (under Ru	ıle 23.1(b)).
	닏	the lan	guage of publication of the international application (under Rule 48.3(b)).	
	Ш	the lan or 55.3	guage of the translation furnished for the purposes of international preliminary).	examination (under Rule 55.2 and/
3.	With	regard minary ex	to any nucleotide and/or amino acid sequence disclosed in the internation was carried out on the basis of the sequence listing:	ional application, the international
	Щ	contain	ed in the international application in written form.	!
	Щ	filed to	gether with the international application in computer readable form.	
	\square	furnish	ed subsequently to this Authority in written form.	
	\Box	furnish	ed subsequently to this Authority in computer readable form.	
			atement that the subsequently furnished written sequence listing does not tional application as filed has been furnished.	go beyond the disclosure in the
			atement that the information recorded in computer readable form is identical arnished.	to the written sequence listing has
4.	\boxtimes	The am	nendments have resulted in the cancellation of:	
			the description, pages	
			the claims, Nos. 2.4,9	
			the drawings, sheets/fig	;
		LJ	the drawings, sheets/fig	
5.			oort has been established as if (some of) the amendments had not been made, sir the disclosure as filed, as indicated in the Supplemental Box (Rule 70.2(c)).**	nce they have been considered to go
*	in th	is report	theets which have been furnished to the receiving Office in response to an invita as "originally filed" and are not annexed to this report since they do no	
**		70.17). renlacem	ent sheet containing such amendments must be referred to under item 1 and anne.	xed to this report
	лиу Г	epiucem	on sneer containing such amenaments must be rejerred to under tiem 1 and anne.	nem to this report.

		7

EXAMINATION REPORT



V.	Reasoned statement under Article 35(2) with regard to novelty, inventive step or industrial applicability;
	citations and explanations supporting such statement

. Statement			
Novelty (N)	Claims		YES
	Claims	1, 3, 5-8, 10, 11	NO
Inventive step (IS)	Claims		YES
	Claims	1, 3, 5-8, 10, 11	No
Industrial applicability (IA)	Claims	1, 3, 5-8, 10, 11	YES
	Claims		NO

2. Citations and explanations

- Document 1: JP, 6-80825, A (Three Bond Co., Ltd.), 22

 March 1994 (22.03.94); claims and paragraph

 [0019] (Family: none)
- Document 2: JP, 6-228248, A (Three Bond Co., Ltd.), 16

 August 1994 (16.08.94); claims and paragraphs

 [0019] and [0021] (Family: none)
- Document 3: JP, 9-137137, A (Sekisui Chemical Co., Ltd.), 27 May 1997 (27.05.97); claims and paragraph [0020] (Family: none)
- Document 4: JP, 3-160053, A (Kanegafuchi Chem. Ind. Co., Ltd.), 10 July 1991 (10.07.91); claims and page 5, lower right column (Family: none)
- Document 5: JP, 8-325466, A (Asahi Glass Co., Ltd.), 10

 December 1996 (10.12.96); claims and

 paragraph [0057] (Family: none)
- Document 6: EP, 35049, A1 (Kanegafuchi Chem. Ind. Co., Ltd.), 9 September 1981 (09.09.81), claim & JP, JP-55-36241, A & US, 4322272, A

(1) Novelty

The inventions described in Claims 1, 3, 5-8, 10 and 11 are not novel over Documents 1-6 cited in the international search report.

Documents 1-6 disclose adhesive compositions with

		•

the same constitutents, where the constituents include (A) a certain compound formed by substituting alkoxysilyl groups into a polymer, (B) a compound for crosslinking compound (A), (C) a compound the molecule of which includes a certain polymerizable group, (D) a compound which initiates polymerization of the polymerizable group in compound (C) on exposure to light, and (E) a certain thixotropic agent. They also further disclose methods for joining joined members by certain means using said adhesive compositions.

(2) Inventive step

The inventions described in Claims 1, 3, 5-8, 10 and 11 do not involve an inventive step in the light of Documents 1-6 cited in the international search report.

Documents 1-6 disclose adhesive compositions with the same constitutents, where the constituents include (A) a certain compound formed by substituting alkoxysilyl groups into a polymer, (B) a compound for crosslinking compound (A), (C) a compound the molecule of which includes a certain polymerizable group, (D) a compound which initiates polymerization of the polymerizable group in compound (C) on exposure to light, and (E) a certain thixotropic agent, and appropriate adjustment of the viscosity of the adhesive, appropriate determination of post-curing properties such as elongation at break and determination of ideal ranges, and optimal composition are such as can be performed easily by a person skilled in the art.

Moreover, the ranges for these values stipulated in the above claims are wide ranges, and although they vary depending on the contitution of the composition no specific constitution is stipulated. Therefore, said stipulations do not form a special technical feature.



03 October 2000 (03.10.2000)

VI. Certain documents cited

 Certain published document 	(Rule 70.10)
--	--------------

Application No.
Patent No.
Publication date
(day/month/year)

Priority date (valid claim)
(day/month/year)

Priority date (valid claim)
(day/month/year)

JP,2000-44923,A

15 February 2000 (15.02.2000)

O4 February 1999 (04.02.1999)

E,X

25 March 1999 (25.03.1999)

JP,2000-273418,A E,X

2. Non-written disclosures (Rule 70.9)

Kind of non-written disclosure

Date of non-written disclosure

(day/month/year)

Date of written disclosure
referring to non-written disclosure
(day/month/year)

		• : •
	÷	

特許協力条約

WIPO PCT

PCT

国際予備審查報告

(法第12条、法施行規則第56条) [PCT36条及びPCT規則70]

- 1	_
	1/T
	191

の書類記号 F-407PCT 「FEA/416」を参照すること。							
国際出願番号 PCT/JP00/05694	国際出願日 (日.月.年) 2	4. 08. 00	優先日 (日.月.年) 27.08.99				
国際特許分類(IPC) Int.Cl'CO	9J201/00,	CO9J4/06, C	09J17102, C09J5/00				
出願人 (氏名又は名称) 積水化学工業株式会社							
1. 国際予備審査機関が作成したこの国際予備審査報告を法施行規則第57条 (PCT36条)の規定に従い送付する。 2. この国際予備審査報告は、この表紙を含めて全部で							
この附属書類は、全部で 4 ページである。 3. この国際予備審査報告は、次の内容を含む。 3							
I 区 国際予備審査報告の基礎							
Ⅱ □ 優先権	II 優先権						
Ⅲ □ 新規性、進歩性又は産業	上の利用可能性につ	いての国際予備審査報	後告の不作成				
IV 開の単一性の欠如	IV 発明の単一性の欠如						
V 区 PCT35条(2)に規定する新規性、進歩性又は産業上の利用可能性についての見解、それを裏付けるための文献及び説明 VI 区 ある種の引用文献							
VII 国際出願の不備							
VIII 国際出願に対する意見							
国際予備審査の請求書を受理した日 19.01.01	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	国際予備審査報告を	作成した日 22. 05. 01				

特許庁審査官(権限のある職員)

電話番号 03-3581-1101 内線 3483

4V 9285

日本国特許庁 (IPEA/JP) 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

名称及びあて先

		%. ●



I.	国際予備審査報告の基礎						
1.	この国際予備審査報告は下記の出願書類に基づいて作成された。(法第6条(PCT14条)の規定に基づく命令に 応答するために提出された差し替え用紙は、この報告書において「出願時」とし、本報告書には添付しない。 PCT規則70.16,70.17)						
	出願時の国際出願書類						
	X 明細書 第 1-37 ページ、						
	X請求の範囲 第項、出願時に提出されたもの請求の範囲 第項、PCT19条の規定に基づき補正されたもの請求の範囲 第項、国際予備審査の請求書と共に提出されたもの請求の範囲 第1,3,5-8,10-11 項、12.04.01 付の書簡と共に提出されたもの						
	図面 第 ページ/図、 出願時に提出されたもの 図面 第 ページ/図、 国際予備審査の請求書と共に提出されたもの 図面 第 ページ/図、 付の書簡と共に提出されたもの						
	明細書の配列表の部分 第ページ、 出願時に提出されたもの 明細書の配列表の部分 第ページ、 国際予備審査の請求書と共に提出されたもの 明細書の配列表の部分 第 付の書簡と共に提出されたもの						
2.	上記の出願書類の言語は、下記に示す場合を除くほか、この国際出願の言語である。						
	上記の書類は、下記の言語である 語である。						
	□ 国際調査のために提出されたPCT規則23.1(b)にいう翻訳文の言語 □ PCT規則48.3(b)にいう国際公開の言語 □ 国際予備審査のために提出されたPCT規則55.2または55.3にいう翻訳文の言語						
3.	この国際出願は、ヌクレオチド又はアミノ酸配列を含んでおり、次の配列表に基づき国際予備審査報告を行った。						
	□ この国際出願に含まれる書面による配列表 □ この国際出願と共に提出されたフレキシブルディスクによる配列表 □ 出願後に、この国際予備審査(または調査)機関に提出された書面による配列表 □ 出願後に、この国際予備審査(または調査)機関に提出されたフレキシブルディスクによる配列表 □ 出願後に提出した書面による配列表が出願時における国際出願の開示の範囲を超える事項を含まない旨の陳述書の提出があった ■ 書面による配列表に記載した配列とフレキシブルディスクによる配列表に記録した配列が同一である旨の陳述書の提出があった。						
4.	_ 補正により、下記の書類が削除された。 明細書						
	✓ 請求の範囲 第 <u>2、4、9</u>項✓ 図面 図面の第 ページ/図						
5.	この国際予備審査報告は、補充欄に示したように、補正が出願時における開示の範囲を越えてされたものと認められるので、その補正がされなかったものとして作成した。(PCT規則70.2(c) この補正を含む差し替え用紙は」記1. における判断の際に考慮しなければならず、本報告に添付する。)						

		•
		٠



1,3,5-8,10,1

無

 V. 新規性、進歩性又は産業上の利用可能性についての法第12条 (PCT35条(2)) に定める見解、それを裏付ける 文献及び説明

 1. 見解

 新規性(N)
 請求の範囲
 有

請求の範囲

産業上の利用可能性(IA) 請求の範囲 1,3,5-8,1 0,1 1 有 請求の範囲 無

2. 文献及び説明 (PCT規則70.7)

文献1: JP, 6-80825, A (株式会社スリーボンド), 22. 3月. 1994 (22. 03. 94),

特許請求の範囲、【0019】 (ファミリーなし)

文献2: JP, 6-228248, A (株式会社スリーボンド), 16.8月.1994(16.08.94),

特許請求の範囲、【0019】、【0021】 (ファミリーなし)

文献3: JP, 9-137137, A (積水化学工業株式会社), 27. 5月. 1997(27. 05. 97), 特許請求の範囲、【0020】 (ファミリーなし)

文献4: JP, 3-160053, A (鐘淵化学工業株式会社), 10. 7月. 1991 (10. 07. 91),

特許請求の範囲、5頁右下欄 (ファミリーなし) 文献5: JP,8-325466,A(旭硝子株式会社),10.12月.1996(10.12.96).

特許請求の範囲、【0057】 (ファミリーなし)

文献6:EP, 35049, A1 (KANEGAFUCHI KAGAKU KOGYO KABUSHIKI KAISYA),

09. Sep. 1981 (09. 09. 81), CLAIM & JP, 55-36241, A & US. 4322272, A

(1) 新規性について

請求の範囲1,3,5-8,10及び11に記載された発明は、国際調査報告書で引用された文献1-6により新規性を 有さない。

すなわち、文献1-6には、(A)所定のポリマー中にアルコキシシリル基が置換した化合物、(B)化合物(A)を架橋させるための化合物、(C)分子中に所定の重合性基を有する化合物、(D)化合物(C)中の重合性基を光により重合開始させる化合物及び(E)所定のチキソトロピー付与剤等を成分として含有する、構成成分が同一の接着剤組成物が記載されている。さらに、当該接着剤組成物を用いて、所定の手段により接合部材を接合する方法も記載されている。

(2) 進歩性について

請求の範囲1,3,5-8,10及び11に記載された発明は、国際調査報告書で引用された文献1-6により進歩性を 有さない。

すなわち、文献 1 - 6には、(A) 所定のポリマー中にアルコキシシリル基が置換した化合物、(B) 化合物(A) を架橋させるための化合物、(C) 分子中に所定の重合性基を有する化合物、(D) 化合物(C) 中の重合性基を光により重合開始させる化合物及び(E) 所定のチキソトロピー付与剤等を成分として含有する、構成成分が同一の接着剤組成物が記載されており、接着剤の粘度を適宜調整すること、硬化物の破断点伸び等の物性を適宜測定し好適な範囲に定めること及び構成成分を適宜好適化することは、当業者が容易になし得る事項に過ぎない。

しかも、上記請求の範囲で規定されているこれらの数値は広範なものであり、かつ、構成成分の種類により変化するものであるところ具体的な構成成分が規定されているものでもない。したがって、当該規定により格別な技術的特徴が形成されるとは認められない。

		-
		•
		¥



国際出願番号 PCT/JP00/05694

VI. ある種の引用文	文献
-------------	----

1. ある種の公表された文書 (PCT規則70.10)

出願番号 特許番号	公知日 (日.月.年)	出願日 (日.月.年)	優先日(有効な優先権の主張) (日. 月. 年)
JP, 2000-44923, A E, X	15. 02. 00	04. 02. 99	27. 05. 98
JP, 2000-273418, A E, X	03. 10. 00	25. 03. 99	

2. 書面による開示以外の開示 (PCT規則70.9)

書面による開示以外の開示の種類	書面による開示以外の開示の日付	書面による開示以外の開示に言及している
	(日、月、年)	書面の日付(日. 月. 年)

•

請 求 の 範 囲

- 1. (補正後) (A) 一分子中に2個以上の加水分解性シリル基を有する化合物
- 5 (B) 化合物(A) を架橋させるための化合物
 - (C) 分子中に重合性基を有する化合物
 - (D) 化合物 (C) 中の重合性基を光により重合開始させる化合物
 - (E) ガラスバルーン、ガラスビーズ、表面処理炭酸カルシウム及び各種シリカからなる群より選ばれる少くとも1種であるチキソトロピー付与剤等を含む接着剤組成物であって、

25 ℃における粘度が $1\sim1000$ 万 c p s であり、前記接着剤組成物に前記活性エネルギー線の照射を終了直後の化合物(A), (C)の転化率が $10\sim70$ %の範囲にあり、前記接着剤組成物への活性エネルギー線の照射を終了した直後の動的剪断弾性率が $10^5\sim10^7$ P a の範囲にあり、

2. (削除)

ことを特徴とする接着剤組成物。

10

15

20

25

3. (補正後) 前記接着剤組成物に活性エネルギー線の照射を終了直後の化合物(A), (C)の転化率が30%以下であり、25℃における粘度が1~1000万cpsの範囲にあり、

前記接着剤組成物への前記活性エネルギー線の照射を終了してから2

		•
		•

日本国特許庁12.04.01

5 ℃で1 2 時間養生した後の化合物 (A), (C)の転化率が50~1 0 0 %の範囲にあることを特徴とする請求項1に記載の接着剤組成物。 4. (削除)

5

		-
		۵

- 5. (補正後)上記化合物 (A) の加水分解性シリル基がアルコキシシリル基であって、また、化合物 (A) がポリアルキレングリコールまたはポリオレフィンから選ばれるポリマー中に該アルコキシシリル基が置換した化合物であることを特徴とする請求項1または3に記載の接着剤組成物。
- 6. (補正後)上記化合物 (C)の重合性基がラジカル重合性基であって、上記化合物 (D)が光ラジカル発生剤であることを特徴とする請求項1、3または5に記載の接着剤組成物。
- 7. (補正後)上記化合物 (C)のラジカル重合性基が、アクリロイル 10 基またはメタクリロイル基から選ばれる重合性基であることを特徴とす る請求項1、3、5または6のいずれかに記載の接着剤組成物。
 - 8. (補正後)上記化合物 (C) が、分子内に重合性基を1個以上有する重量平均分子量3000以上の重合性化合物 (F) を少なくとも1種含むことを特徴とする、請求項1、3、5、6または7のいずれかに記
- 15 載の接着剤組成物。

5

20

- 9. (削除)
- 10. (補正後)請求項1、3、5~8のいずれかに記載の接着剤組成物を、接合部材の片方に塗布し、塗布した接着剤組成物層の上面から光を照射し、その後、他方の接合部材を貼り合わせることを特徴とする接合部材の接合方法。
- 11. (追加) (X) 架橋性基あるいは重合性基を有する化合物と、
- (Y)活性エネルギー線を照射されることにより、化合物(X)の少なくとも一部を架橋もしくは重合させる成分を生成する化合物(Y)とを含有する接着剤組成物であって、
- 25 前記接着剤組成物に活性エネルギー線の照射を終了直後の化合物 (X) の転化率が30%以下であり、25℃における粘度が1~1000万c

		•
	•	
		•

psの範囲にあり、

前記接着剤組成物への前記活性エネルギー線の照射を終了してから25℃で12時間養生した後の化合物(X)の転化率が50~100%の範囲にあることを特徴とする接着剤組成物。

5

		•





From the INTERNATIONAL BUREAU

PCT

NOTIFICATION CONCERNING SUBMISSION OR TRANSMITTAL OF PRIORITY DOCUMENT

(PCT Administrative Instructions, Section 411)

To:

MIYAZAKI, Chikara Nishimura Bldg. 6-5, Tanimachi 1-chome Chuo-ku Osaka-shi Osaka 540-0012 JAPON

Date of mailing (day/month/year) 06 November 2000 (06.11.00)	
Applicant's or agent's file reference F-407PCT	IMPORTANT NOTIFICATION
International application No. PCT/JP00/05694	International filing date (day/month/year) 24 August 2000 (24.08.00)
International publication date (day/month/year) Not yet published	Priority date (day/month/year) 27 August 1999 (27.08.99)
Applicant SEKISUI CHEMICAL CO., LTD. et al	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·

- The applicant is hereby notified of the date of receipt (except where the letters "NR" appear in the right-hand column) by the

 International Bureau of the priority document(s) relating to the earlier application(s) indicated below. Unless otherwise indicated by an asterisk appearing next to a date of receipt, or by the letters "NR", in the right-hand column, the priority document concerned was submitted or transmitted to the International Bureau in compliance with Rule 17.1(a) or (b).
- 2. This updates and replaces any previously issued notification concerning submission or transmittal of priority documents.
- 3. An asterisk(*) appearing next to a date of receipt, in the right-hand column, denotes a priority document submitted or transmitted to the International Bureau but not in compliance with Rule 17.1(a) or (b). In such a case, the attention of the applicant is directed to Rule 17.1(c) which provides that no designated Office may disregard the priority claim concerned before giving the applicant an opportunity, upon entry into the national phase, to furnish the priority document within a time limit which is reasonable under the circumstances.
- 4. The letters "NR" appearing in the right-hand column denote a priority document which was not received by the International Bureau or which the applicant did not request the receiving Office to prepare and transmit to the International Bureau, as provided by Rule 17.1(a) or (b), respectively. In such a case, the attention of the applicant is directed to Rule 17.1(c) which provides that no designated Office may disregard the priority claim concerned before giving the applicant an opportunity, upon entry into the national phase, to furnish the priority document within a time limit which is reasonable under the circumstances.

Priority date Priority application No. Country or regional Office Date of receipt of PCT receiving Office of priority document

27 Augu 1999 (27.08.99) 11/241599 JP 27 Sept 2000 (27.09.00)

The International Bureau of WIPO 34, chemin des Colombettes 1211 Geneva 20, Switzerland

Authorized officer

Magda BOUACHA

4 (B

Telephone No. (41-22) 338.83.38

		• ,
		•

今後の手続きについては、国際調査報告の送付通知様式(PCT/ISA/220)



出願人又は代理人

PCT

国際調査報告

(法8条、法施行規則第40、41条) [PCT18条、PCT規則43、44]

の書類記号 F-407PCT	及び下記5を参照すること。							
国際出願番号 PCT/JP00/05694	国際出願日(日.月.年)	24.	08.	00	優先日 (日.月.年)	27. 08. 99		
出願人(氏名又は名称) 積水化学工業株式会社								
国際調査機関が作成したこの国際調査 この写しは国際事務局にも送付される		規則第4	41条(I	PCT18\$	条)の規定に従い	ハ出願人に送付する。		
この国際調査報告は、全部で 3	ページであ	る。						
□ この調査報告に引用された先行技	支術文献の写し	も添付	されてい	`る。				
1. 国際調査報告の基礎 a. 言語は、下記に示す場合を除く この国際調査機関に提出さ						· デった。		
b. この国際出願は、ヌクレオチ この国際出願に含まれる書			含んでお	らり、次の西	記列表に基づき[国際調査を行った。		
□ この国際出願と共に提出さ	れたフレキシス	ブルディ	スクに	よる配列表	•			
出願後に、この国際調査機	関に提出された	き書面に	よる配	列表				
□ 出願後に、この国際調査機	関に提出された	こフレキ	シブル	ディスクに	よる配列表			
						る事項を含まない旨の陳述		
書の提出があった。								
	た配列とフレコ	トシブル	<i>י</i> ディス	クによる配	列表に記録した	配列が同一である旨の陳述		
2. 請求の範囲の一部の調査が	ぶできない(第	I 欄参	照)。					
3. 党明の単一性が欠如してい	へる(第Ⅱ欄参	照)。						
4. 発明の名称は 🗵 出駅	順人が提出した	ものを	承認する	ò.	`			
□ 次紀	こ示すように国	際調査	幾関が化	『成した。		. '		
				 				
5. 要約は 🗵 出駅	頭人が提出した	ものを	承認する	<i>,</i>				
国関		成した。	,出願力	、は、この[国際調査報告の	規則38.2(b)) の規定により 発送の日から1カ月以内にこ		
6. 要約害とともに公表される図は、								
第 図とする。 □ 出願		おりで	ある。		⊠ な	:L		
□ 出界	頑人は図を示さ	なかって	た。					
	図は発明の特徴	を一層。	よく表し	ている。				

•						** *
						•
	•					
			•			
			•			
			•			
			•			
		`				
		,				
		•				
	•					
		,			•	
			•			
						,
				•		

Α.	発明の属す	る分野の分類	(国際特許分類	(IPC)
Α.	実践りひかあり	の万野の万規	(国际行计分類	LIPUL

Int Cl⁷ C09J201/00, C09J4/06, C09J171/02, C09J5/00

調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int Cl7 C09J1/00-C09J201/10, C08L1/00-C08L101/16,

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報

1922年-1996年

日本国公開実用新案公報 1971年-2000年

日本国登録実用新案公報 1994年-2000年

日本国実用新案登録公報 1996年-2000年

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

CA(STN), WPI/L (QUESTEL), REGISTRY (STN)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の		関連する
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
X	JP, 6-80825, A (株式会社スリーポンド), 22. 3月. 1994 (22. 03. 94), 特許請求の範囲、【0019】 (ファミリーなし)	1-10
×	JP, 6-228248, A(株式会社スリーボンド) 16. 8月. 1994(16. 08. 94), 特許請求の範囲、【0019】、【0021】 (ファミリーなし)	1-10
×	JP, 9-137137, A(積水化学工業株式会社), 27. 5月. 1997(27. 05. 97), 特許請求の範囲、【0020】 (ファミリーなし)	1-10

|X| C欄の続きにも文献が列挙されている。

│ │ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- * 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献 (理由を付す)
- 「〇」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって て出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理 論の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

13. 11. 00

国際調査報告の発送日

安藤

21.11.00

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁(ISA/JP) 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号 特許庁審査官(権限のある職員)

速也是 囙 4 V 9285

電話番号 03-3581-1101 内線 3483

				r. 4
•				

国際出願番号 СТ/ЈРОО/О5694

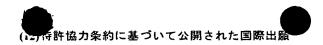
r	国院問題報 国際出題番号 CT/JP0	0/05694
C (続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	JP, 3-160053, A (鐘淵化学工業株式会社), 10. 7月. 1991 (10. 07. 91),	1-10
	10. 7月. 1991 (10. 07. 91), 特許請求の範囲、5頁右下欄 (ファミリーなし)	
×	 JP, 8-325466, A (旭硝子株式会社),	1-10
	10. 12月. 1996 (10. 12. 96), 特許請求の範囲、【0057】 (ファミリーなし)	
×	EP, 35049, A1	1-10
	(KANEGAFUCHI KAGAKU KOGYO KABUSHIKI KAISYA),	1-10
	09. Sep. 1981 (09. 09. 81), CLAIM &JP, 55-36241, A &US. 4322272, A	
Р, Х	 JP,2000-44923,A(積水化学工業株式会社),	1-10
	15. 2月. 2000 (15. 02. 00), 特許請求の範囲、【0098】 (ファミリーなし)	
E, X	JP, 2000-273418, A (積水化学工業株式会社),	1-10
	3. 10月. 2000 (03. 10. 00), 特許請求の範囲、【0016】 (ファミリーなし)	
	-	
	•	
·		
	• • • • • • • • • • • • • • • • • • •	
`		
	·	
		·

	b ∞
	. , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,
. •	

.

.





(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2001年3月8日(08.03.2001)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 01/16248 A1

(51) 国際特許分類7:

C09J 201/00, 4/06, 171/02, 5/00

(21) 国際出願番号:

PCT/JP00/05694

(22) 国際出願日:

2000 年8 月24 日 (24.08.2000)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願平11/241599

1999年8月27日(27.08.1999)

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 積水化 学工業株式会社 (SEKISUI CHEMICAL CO., LTD.) [JP/JP]; 〒530-8565 大阪府大阪市北区西天満2丁目4 番4号 Osaka (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 黒田健夫 (KURODA, Takeo) [JP/JP]. 福井弘司 (FUKUI, Hiroji) [JP/JP]. 石澤英亮 (ISHIZAWA, Hideaki) [JP/JP]; 〒618-8589 大阪府三島郡島本町百山2-1 積水化学工業 株式会社内 Osaka (JP).

(74) 代理人: 宮崎主税, 外(MIYAZAKI, Chikara et al.); 〒 540-0012 大阪府大阪市中央区谷町1丁目6番5号 西村 ビル Osaka (JP).

(81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.

(84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: ADHESIVE COMPOSITION AND METHOD OF BONDING WITH THE ADHESIVE COMPOSITION

(54) 発明の名称: 接着剤組成物及び該接着剤組成物を用いた接合方法

(57) Abstract: An adhesive composition which is flowable, has a viscosity making the composition applicable, has a long pot life, resistance and creep resistance after cure. The adhesive composition comprises (X) a compound having a crosslinkable group or a polymerizable group and (Y) a compound which upon irrediction with polymerizable group and (Y) a compound which upon irradiation with actinic energy rays generates an ingredient which crosslinks or polymerizes at least part of the compound (X). It has a viscosity of 1 to 10,000,000 cP (25 °C). In the composition, the conversion of the compound (X) immediately after completion of the irradiation with actinic energy rays is 70 % or lower, and that of the compound (X) after 24-hour aging at 25 °C after completion of the irradiation with actinic energy rays is 50 to 100 %. The cured article obtained through 24-hour aging at 25 °C after completion of the irradiation with actinic energy rays has an elongation at break of 10 to 1,000 % and a dynamic tensile modulus of 105 to 109 Pa.

(57) 要約:

流動性があり塗布可能な粘性を示し、ポットライフが長く、短時間の 光照射で凝集力が発現し、仮止め作業を必要とせず、硬化後の耐衝撃性、 耐クリープ性に優れている接着剤組成物を提供する。

(X) 架橋性基あるいは重合性基を有する化合物と、(Y)活性エネルギー線を照射されることにより、化合物(X)の少なくとも一部を架橋もしくは重合させる成分を生成する化合物(Y)とを含み、粘度が $1 \sim 1000$ 万 c p s(25 ℃)であり、活性エネルギー線の照射を終了直後の化合物(X)の転化率が70 %以下、活性エネルギー線の照射を終了してから25 ℃で24 時間養生した後の化合物(X)の転化率が50 ~100 %、活性エネルギー線の照射を終了してから25 ℃で24 時間養生した後の硬化物の破断点伸びが10 ~100 %、かつ動的引っ張り弾性率が105 ~109 Paの範囲にある接着剤組成物。

明 細 書

接着剤組成物及び該接着剤組成物を用いた接合方法

5 技術分野

本発明は、常態では流動性があり塗布可能な粘性を示し、短時間の活性エネルギー線の照射で凝集力が向上して仮止め性・仮固定性を発現し、さらに、架橋または重合によって最終的な接合強度に到達する接着剤組成物及び該接着剤組成物を用いた接合方法に関する。

10

15

20

25

背景技術

近年、生産性や作業性に優れているため、建築・建材分野において接着剤が多用されるようになってきている。また、工業化住宅等の発展に伴って、建築部材の組立ラインの高速生産に適した接着剤の要求が益々強まっている。

特開昭56-67366号公報には、アルコキシシリル基のような加水分解性シリル基を持つ化合物を含み、空気中の湿気等により硬化する接着剤が提案されている。この接着剤は、接着硬化後の耐衝撃性や耐クリープ性に優れている。従って、住宅家屋で常に荷重のかかる部分(タイルの貼り合わせ、壁材の貼り合わせ)等での利用が検討され、上記接着剤は、建築・建設の現場において実際に用いられている。

しかしながら、上記接着剤は実質的に空気中の湿気により硬化するため、前記組立ラインに適応させるために速硬化性を有するように設計された場合、ポットライフが短くなり、塗工装置上に長く滞留させることができないといった問題があった。一方、ポットライフを長くするような設計にすると、速やかに硬化しなくなる。従って、ズレを防ぐための

処置をしなければならず、かつ硬化まで養生しなければならなかった。

一方、従来より、短時間の光照射で硬化する光硬化性の組成物が提案されており(例えば、特開昭63-139969号公報)、該光硬化性の組成物の光硬化性インキ、光硬化性ワニス、光硬化性コーティング材または光硬化性接着剤等への利用が提案されている。上記光硬化性組成物を用いた光硬化性接着剤は、短時間で光硬化するため、光硬化性接着剤を感光させるための光を遮るだけで十分な長さのポットライフを確保することができる。従って、インライン用の接着剤としての利用が提案がされている。しかしながら、一般に、光硬化性接着剤では、塗布・貼り合わせ後に光が照射されるため、光を実質的に透過しない建築・建材等に用いられる材料には該光硬化性接着剤を適用できなかった。

また、上記加水分解性シリル基を持つ化合物と光硬化性物質とを組み合わせた硬化組成物が、建築用シーラントとして用いた場合の硬化表面の防汚性、防塵性及びタックの改善や耐候性の改善等の目的で提案されいる(例えば、特開昭55-36241号公報、特開平8-325466号公報)。しかしながら、短時間の光照射により、速硬化性や凝集力の速やかな発現を達成することは困難であった。

本発明は、上記問題点を解決するためになされたものであり、常態では流動性を有し、かつ塗布可能な粘性を示し、ポットライフが長く、また短時間の光照射で凝集力が発現し、仮止め、仮固定作業を必要とせず、さらに、接着硬化後の硬化物が耐衝撃性や耐クリープ性等の物性に優れている、接着剤組成物及び該接着剤組成物を用いた接合方法を提供することを課題とする。

25 発明の開示

5

10

15

20

本願の第1の発明は、(X)架橋性基あるいは重合性基を有する化合

物と、(Y)活性エネルギー線を照射されることにより、化合物(X)の少なくとも一部を架橋もしくは重合させる成分を生成する化合物
(Y)とを含有する接着剤組成物であって、25℃における粘度が1~1000万cpsであり、前記接着剤組成物に前記活性エネルギー線の
5. 照射を終了した直後の化合物(X)の転化率が70%以下であり、前記接着剤組成物への活性エネルギー線の照射を終了してから25℃で24時間養生した後の化合物(X)の転化率が50~100%の範囲にあり、前記接着剤組成物への前記活性エネルギー線の照射を終了してから25℃で24時間養生した後の硬化物の破断点伸びが10~1000%であり、動的引っ張り弾性率が105~109Paの範囲にあることを特徴とする。

第1の発明に係る接着剤組成物では、活性エネルギー線の照射前には、 遮光または除湿などの適切な保存処置を採用することにより、化合物

(X) が架橋もしくは重合しない。すなわち、化合物 (X) がそのままの状態でほとんど残存し、常態では、好適な流動性を示す。よって、従来より公知の塗布装置を用いたり、手作業により、様々な被着体に容易に塗布することができる。

15

20

25

また、活性エネルギー線が照射されると、化合物 (Y) が速やかに分解するものの、通常の貼合作業時間の範囲内では、化合物 (X) の一部または全てが未反応のまま残存する。従って、化合物 (X) の性状及び残存率に応じて、凝集力が発現し、仮止め性を示す程の粘着性を示すような状態となり、様々な被着体への接着に好適に用いることができる。

また、活性エネルギー線の照射を停止した後も、上記架橋もしくは重合反応が暗反応で進行するので、化合物(X)の残存率が速やかに低下していき、速やかに硬化物を与える。

上記接着剤組成物では、好ましくは、前記接着剤組成物への活性エネ

ルギー線の照射を終了した直後の化合物(X)の転化率が $10\sim70\%$ の範囲にあり、前記接着剤組成物への活性エネルギー線の照射直後の動的剪断弾性率が $10^5\sim10^7$ Paの範囲とされる。従って、活性エネルギー線の照射後に化合物(X)が実質上存在しなくなった状態において、弾力性に富む硬化物が得られる。

5

10

また、好ましくは、前記接着剤組成物に活性エネルギー線の照射を終了した直後の化合物(X)の転化率が30%以下であり、25℃における粘度が1~1000万cpsの範囲にあり、前記接着剤組成物への前記活性エネルギー線の照射を終了してから25℃で12時間養生した後の化合物(X)の転化率が50~100%の範囲とされる。この場合には、活性エネルギー線の照射を終了してからある程度の時間に渡り流動性が確保される。従って、粗面への濡れ性に優れた接着剤組成物を提供することができ、この接着剤組成物は、モルタルや合板のような被着体の接着に好適に用いられ得る。

 なお、本明細書において、動的剪断弾性率及び動的引っ張り弾性率は、 粘弾性スペクトルメーターを用い、測定温度は25℃、印加周波数は動 的剪断弾性率の場合0.1 rad/s、動的引っ張り弾性率の場合63 rad/sで測定した値である。また、破断点伸びはJIS K 63 01に従って、引っ張り試験機を用い、クロスヘッドスピード500m
 m/分及び25℃の温度で測定した値である。

第1の発明に係る接着剤組成物では、上記化合物(X)及び化合物(Y)以外に、他の成分を含んでいてもよい。次に述べる第2の発明に係る接着剤組成物は、このように、化合物(X)及び化合物(Y)以外の成分をも含む接着剤組成物である。

25 第2の発明に係る接着剤組成物は、(A) 一分子中に2個以上の加水 分解性シリル基を有する化合物と、(B) 化合物(A) を架橋させるた

めの化合物と、(C)分子中に重合性基を有する化合物と、(D)化合物(C)中の重合性基を光により重合開始させる化合物と、(E)チキソトロピー付与剤とを含有する。すなわち、第2の発明に係る接着剤組成物における化合物(A)及び(C)は、第1の発明における化合物(X)に相当し、化合物(D)は、第1の発明における化合物(Y)に相当する。化合物(B)は、化合物(A)を湿気により架橋を促進させるための触媒である。

5

10

15

言い換えれば、第2の発明に係る接着剤組成物は、第1の発明に係る接着剤組成物に、さらに、該化合物(A)の架橋を促進させる触媒としての化合物(B)と、チキソトロピー付与剤(E)とを含有させたものに相当する。

第2の発明に係る接着剤組成物では、好ましくは、上記化合物(A)の加水分解性シリル基はアルコキシシリル基であり、また、化合物(A)はポリアルキレングリコールまたはポリオレフィンから選ばれるポリマー中に該アルコキシシリル基が置換した化合物である。

第2の発明における接着剤組成物において、好ましくは、上記化合物 (C) の重合性基はラジカル重合性基であり、化合物 (D) は光ラジカル発生剤である。第2の発明のより限定的な局面では、上記化合物 (C) のラジカル重合性基は、アクリロイル基またはメタクリロイル基である。

- 20 第2の発明のさらに限定的な局面では、上記化合物(C)は、分子内に重合性基を1個以上有する重量平均分子量3000以上の重合性化合物(F)を少なくとも1種含む。すなわち、化合物(C)の一部に、化合物(F)が用いられ、それによって、貼り合わせ直後の初期状態における耐クリープ性が高められる。
- 25 第2の発明に係る接着剤組成物の他の特定の局面では、上記チキソトロピー付与剤(E)は、ガラスバルーン、ガラスビーズ、表面処理炭酸

カルシウム及び各種シリカからなる群より選ばれる少なくとも1種である。

本発明に係る接合部材の接合方法は、第1,第2の発明の接着剤組成物を、接合部材の片方に塗布し、塗布した接着剤組成物層の上面から活性エネルギー線を照射し、その後、他方の接合部材を貼り合わせることを特徴とする。

以下、本発明を詳細に説明する。

〔第1の発明〕

5

第1の発明において、化合物(X)の架橋性基あるいは重合性基としては、特に限定されるわけではないが、例えば、アルコキシシリル基、アセトキシシリル基、クロロシリル基、もしくはブロモシリル基などの加水分解性シリル基;エポキシ基、オキセタニル基などのオキシラン;イソシアネート基;アクリロイル基、メタクリロイル基、スチリル基、アリル基、ビニルオキシ基、ビニルオキシカルボニル基、マレイミド基、不飽和性酸無水物などの重合性不飽和基などを挙げることができる。この場合、一分子中に架橋性基または重合性基が複数種含まれていてもよい。また、複数の化合物(X)を併用してもよい。

化合物(X)の具体的な例としては、後述の化合物(A)及び(C)の例や、下記に例示するようなイソシアネート基を分子内に1つ以上有する化合物があり、例えば、芳香族系単官能イソシアネートとしては、フェニルイソシアネート、ナフチルイソシアネート、2,4ージメトキシフェニルイソシアネート、2,6ージメチルフェニルイソシアネート、3,5ージメチルフェニルイソシアネート、3ーアセトフェニルイソシアネート、3ージメチルフェニルイソシアネート、2ービフェニルイソシアネート、2,6ージイソプロピルフェニルイソシアネート、2ーエトキシフェニルイソシアネート、4ーエトキシフェニルイソシアネート、2ーエチルフェニルイソシアネート、

4-ヘプチルオキシフェニルイソシアネート、4-イソプロピルフェニルイソシアネート、2-メトキシフェニルイソシアネート、3-メトキシフェニルイソシアネート、4-メトキシフェニルイソシアネート、4-メチルー3-ニトロフェニルイソシアネート、2-ニトロフェニルイソシアネート、3-ニトロフェニルイソシアネート、4-ニトロフェニルイソシアネート、2-プロピルフェニルイソシアネート、2-プロピルフェニルイソシアネート、0-トリルイソシアネート、mートリルイソシアネート、p-トリルイソシアネート、p-トリルイソシアネート

5

15

脂肪族系単官能イソシアネートとしては、シクロヘキシルイソシアネー

10 ト、ペンチルイソシアネート、オクチルイソシアネート、ベンジルイソシ

アネート、ドデシルイソシアネート、エチルイソシアネート、ヘプチルイ

ソシアネート、エトキシカルボニルイソシアネート、ヘキサデシルイソシ

アネート、ヘキシルイソシアネート、4-メトキシベンジルイソシアネー

ト、2-メチルベンジルイソシアネート、3-メチルベンジルイソシアネ

ート、4-メチルベンジルイソシアネート

芳香族系ジイソシアネートとしては、2,4ートリレンジイソシアネート(TDI)、フェニルレンジイソシアネート、キシレンジイソシアネート、4,4'ージフェニルメタンジイソシアネート(MDI)、MDIとトリフェニルメタントリイソシアネート等との混合物(クルードMDI)、

20 1,5-ナフチレンジイソシアネート、イソフォロンジイソシアネート、 ジシクロヘキシルメタンジイソシアネート、エチレンジイソシアネート、 メチレンジイソシアネート、プロピレンジイソシアネート、テトラメチレ ンジイソシアネート、トリジンジイソシアネート

脂肪族系ジイソシアネートとしては、ヘキサメチレンジイソシアネート
25 (HDI)、イソホロンジイソシアネート(IPDI)、キシリレンジイ
ソシアネート、水添キシリレンジイソシアネート、ジシクロヘキシルヘン

7

タジイソシアネート

3官能以上のポリイソシアネートとしては、トリフェニルメタントリイソシアネート、ポリメチレンポリフェニルポリイソシアネート、TMP変性TDI、イソシアヌレート結合TDI、TMP変性HDI、イソシアヌレート結合HDI、ビューレト結合HDI、TMP変性IPDI、イソシアヌレート結合IPDIが例示される。

イソシアネート化合物は、単独で用いられても良いし、2種類以上が併 用されても良い。

化合物(Y)としては、化合物(X)の種類に応じて適宜の化合物が 10 選ばれる。このような化合物(Y)としては、例えば、後述の化合物(D) で例示している光ラジカル発生剤や光カチオン発生剤、光酸発生剤、光 アミン発生剤のような光分解によって化合物(X)の重合性基に対応し た反応開始種を発生する化合物を挙げることができる。また、複数種の 化合物(Y)を併用してもよい。

15 光照射によりアミンを発生する光アミン発生剤としては、アシルオキシイミノ基を持つ化合物、カルバモイルオキシイミノ基を持つ化合物、カルバミン酸 o - ニトロベンジルが挙げられる。特に下記の構造式で表されるカルバモイルオキシイミノ基を持つ化合物が好ましい。

$$R1 = \begin{bmatrix} H & O \\ | & || \\ N - C - O - N = C \end{bmatrix}_{R3}$$

20

5

R1:n価の有機基

R2: 芳香族基、アルキル基等の有機基

R3: 芳香族基、アルキル基等の有機基

n:1以上の整数

15

R2とR3の好ましい組み合わせとしては、

 $(R2,R3) = (\cancel{x} + \cancel{x} + \cancel{x$

上記構造式の化合物を得る方法としては、ウレタンプレポリマー、または、イソシアネート化合物と、オキシム化合物との反応により得ることができる。反応は公知の方法を用いることができ、例えば、イソシア10 ネート基のモル数とオキシムの水酸基のモル数が等量となるように仕込み、必要に応じて錫触媒や3級アミンのようなイソシアネート基と水酸基の反応触媒を添加し反応させることにより得られる。

また、本発明の組成物は、必要に応じて、後述の物性調整剤、増量剤、 補強剤、可塑剤、着色剤、難燃剤、タレ防止剤、酸化防止剤、老化防止 剤、紫外線吸収剤、溶剤、香料、顔料、染料、化合物(Y)に対する増 感剤等を添加してもよい。

上記活性エネルギー線としては、紫外線、可視光、赤外線、電子線、 X線などを挙げることができる。

活性エネルギー線源は、活性エネルギー線の種類に応じて適宜選ばれ 20 る。例えば、超高圧水銀灯、高圧水銀灯、中圧水銀灯、低圧水銀灯、メ タルハライドランプ、ブラックライトランプ、マイクロウェーブ励起水 銀灯、ハロゲンランプ、エキシマレーザー、キセノンランプ、蛍光灯、 太陽光、電子線照射装置などが挙げられる。

なお、第1の発明において、化合物 (X) の転化率 (%) は、以下の 25 式で表される。

転化率 (%) = [a (0) - a (t) / a (0)] × 100

但し、a (0) = 活性エネルギー線照射前の接着剤組成物中の化合物 (X) の含有量

5 a (t) =活性エネルギー線照射後、t時間経過した後の接着剤組成物中の化合物(X)の含有量

なお、化合物(X)の含有量の測定は、化合物(X)に応じた方法から選ばれる。このような測定方法としては、例えば、ゲルパーミエーションクロマトグラフィー、薄層クロマトグラフィー、アフィニティークロマトグラフィー、順層クロマトグラフィー、逆層クロマトグラフィー、赤外分光光度計、核磁気共鳴装置、架橋性あるいは重合性の官能基に応じた滴定法、ゲル分率定量法などを用いた方法が挙げられる。

10

15

20

25

また、第1の発明においては、活性エネルギー線照射前の接着剤組成物の25 $^{\circ}$ における粘度は $1\sim1000$ 万 $^{\circ}$ $^{\circ}$

第1の発明に係る接着剤組成物では、活性エネルギー線照射終了直後の化合物(X)の転化率が0~70%の範囲にある。すなわち、活性エネルギー線が照射されると、速やかに化合物(Y)が分解するものの、通常の貼合作業時間の範囲内では、架橋性あるいは重合性成分である化合物(X)は、一部あるいは全てが未反応のまま残存するので、化合物(X)の性状及び残存率に応じて、凝集力が発現し、仮止め性を示す程の粘着力が発現されることになるか、もしくは、濡れ性を示す流動性を維持しつつも速やかに架橋が完了することになる。従って、被着体への接着を容易にかつ確実に行うことができる。

また、活性エネルギー線照射を終了してから、25℃で24時間養生した後の化合物(X)の転化率が $50\sim100$ %であり、硬化物の破断点伸びが $10\sim1000$ %、動的引っ張り弾性率が $10^5\sim10^9$ Paの範囲にあるので、硬化後は、耐衝撃接着性や耐久接着性が高められる。

すなわち、活性エネルギー線の照射後も暗反応により硬化が進行する ので、化合物(X)の残存率が速やかに低下していき、上記のような耐 衝撃接着性及び耐久接着性に優れた硬化物が与えられる。

[第2の発明]

5

上記加水分解性シリル基としてアルコキシシリル基を有する化合物と 20 しては、接着剤組成物の粘度設計が容易であり、かつ硬化後の凝集力と 接着性のバランスを両立させ得るので、一分子中に少なくとも2個以上 の加水分解性シリル基を有するポリマーが好適に用いられる。用いられる上記ポリマーとしては、特に限定されず、例えば、プロピレングリコールやエチレングリコール等のポリアルキレングリコール、ポリエステル、ポリアミド、ポリカーボネート、ポリメタクリレート、ポリアクリレート、ポリスチレン、ポリオレフィン等が挙げられ、また、これらの

共重合体を用いてもよく、この中でポリアルキレングリコールまたはポリオレフィンが好ましい。これらのポリマーの重量平均分子量としては、4000~3000が好ましく、さらに、10000~30000で、かつ分子量分布(Mw/Mn)が1.6以下のものがより好ましい。

5 ここで、上記アルコキシシリル基とは、モノアルコキシシリル基、ジアルコキシシリル基、及びトリアルコキシシリル基を意味し、また、アルコキシ基としては、例えば、メトキシ基、エトキシ基、プロピルオキシ基、イソプロピルオキシ基、ブトキシ基、tert-ブトキシ基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基等が挙げられる。また、ジアルコキシシリル基の場合、同じアルコキシ基を用いてもよいし、異なるアルコキシ基を組み合わせて用いてもよい。

上記アルコキシシリル基のポリマーへ置換される位置は、ポリマー末端でもよいし、ポリマーの側鎖であってもよい。また、ポリマー末端とポリマー側鎖の両方に位置していてもよい。

- 上記化合物(A)としては、例えば、鐘淵化学工業社製の商品名MSポリマーのMSポリマーS-203、S-303、S-903等、商品名サイリルポリマーのサイリルSAT-200、MA-403、MA-447等、旭硝子社製の商品名エクセスターESS-2410、ESS-2420、ESS-3630等の市販の化合物を用いてもよい。
- 20 化合物(A)を架橋させるための化合物(B)は、上記化合物(A)を空気中の湿気で架橋させる際に、促進作用あるいは触媒作用を示すものであれば特に限定されず、例えば、ジブチル錫ジラウレート、ジブチル錫オキサイド、ジブチル錫ジアセテート、ジブチル錫フタレート、ビス(ジブチル錫ラウリン酸)オキサイド、ジブチル錫ビスアセチルアセトナート、ジブチル錫ビス(モノエステルマレート)、オクチル酸錫、ジブチル錫オクトエート、ジオクチル錫オキサイド等の錫化合物、テト

ラーnーブトキシチタネート、テトライソプロポキシチタネート等のチタネート系化合物、ジブチルアミン-2-エチルヘキソエート等のアミン塩類及びその他の酸性触媒及び塩基性触媒等が挙げられ、これらは単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

5 分子中に重合性基を有する上記化合物(C)は、ラジカル重合性基、 カチオン重合性基等の重合性を示す置換基を有する化合物であれば特に 限定されず、異なる重合性基を一分子中に複数持ち合わせていてもよい。

ラジカル重合性基としては、例えば、スチリル基、アクリロイル基、 メタクリロイル基、ビニルエステル基等が挙げられ、良好な重合性を示 すアクリロイル基、メタクリロイル基が好ましい。

10

上記スチリル基を持つ化合物としては、例えば、スチレン、インデン、 α - メチルスチレン、p - メチルスチレン、p - クロロメチルスチレン、p - メトキシスチレン、p - t e r t - ブトキシスチレン、ジビニルベンゼン等が挙げられる。

- 上記アクリロイル基またはメタクリロイル基を持つ化合物として、例 えば、メチル (メタ) アクリレート、エチル (メタ) アクリレート、プロピル (メタ) アクリレート、nーブチル (メタ) アクリレート、tertーブチル (メタ) アクリレート、シクロヘキシル (メタ) アクリレート、2-エチルヘキシル (メタ) アクリレート、n-オクチル (メタ)
- 20 アクリレート、イソオクチル(メタ)アクリレート、イソノニル(メタ)アクリレート、イソミリスチル(メタ)アクリレート、ステアリル(メタ)アクリレート、イソボルニル(メタ)アクリレート、ベンジル(メタ)アクリレート、2-フェノキシエチル(メタ)アクリレート、2-フェノキシエチル(メタ)アクリレート、グリシジル(メタ)アクリレー
- 25 ト、テトラヒドロフルフリル(メタ)アクリレート、ヘキサンジオールジ(メタ)アクリレート、エチレングリコールジ(メタ)アクリレート、

ポリエチレングリコールジ (メタ) アクリレート、プロピレングリコー ルジ(メタ)アクリレート、ポリプロピレングリコールジ(メタ)アク リレート、ネオペンチルグリコールジ (メタ) アクリレート、トリメチ ロールプロパントリ(メタ)アクリレート、ペンタエリスリトールジ(メ 5 タ) アクリレート、ペンタエリスリトールトリ (メタ) アクリレート、 ペンタエリスリトールテトラ (メタ) アクリレート、ジペンタエリスリ トールヘキサ (メタ) アクリレート、エポキシアクリレート、ポリエス テルアクリレート、ウレタンアクリレート、2-ヒドロキシエチル (メ タ) アクリレート、3-ヒドロキシプロピル (メタ) アクリレート、2 10 ーヒドロキシプロピル (メタ) アクリレート、4ーヒドロキシブチル (メ タ) アクリレート、2-ヒドロキシブチル (メタ) アクリレート、5-ヒドロキシペンチル (メタ) アクリレート、6-ヒドロキシヘキシル (メ タ) アクリレート、3-ヒドロキシ-3-メチルブチル (メタ) アクリ レート、2-ヒドロキシ-3-フェノキシプロピル (メタ) アクリレー ト、ペンタエリスリトールトリ (メタ) アクリレート、2-「(メタ) 15 アクリロイルオキシ] エチル 2-ヒドロキシエチル フタル酸、2-[(メタ)アクリロイルオキシ]エチル 2-ヒドロキシプロピル フ タル酸等や、

• 化合物 1

20 $CH_2=CH-C(O)O-CH_2CH_2O-[C(O)CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2O]n-H(n=1$ ~10)

・化合物2

 $CH_2=C(CH_3)-C(O)O-CH_2CH_2O-[C(O)CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2O]n-H(n$ =1~10)

25 · 化合物 3

 $CH_2 = CH - C(O)O - (CH_2CH_2O)n - H(n=1 \sim 12)$

・化合物4

$$CH_2=C(CH_3)-C(O)O-(CH_2CH_2O)n-H(n=1\sim12)$$

・化合物 5

$$CH_2 = CH - C(O)O - [CH_2CH(CH_3)O]n - H(n=1 \sim 12)$$

5 ・化合物 6

$$CH_2 = C(CH_3) - C(O)O - [CH_2CH(CH_3)O)n - H(n=1 \sim 12)$$

・化合物7

$$CH_2=C(CH_3)-C(O)O-(CH_2CH_2O)n-[CH_2CH(CH_3)O]m-H(n=1\sim12)$$

・化合物8

10
$$CH_2=CH-C(O)O-(CH_2CH_2O)n-[CH_2CH(CH_3)O]m-H(n=1\sim12)$$

・化合物 9

$$CH_2=C(CH_3)-C(O)O-(CH_2CH_2O)n-(CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2O)m-H(n=1\sim 1)$$

2)

·化合物10

15
$$CH_2=CH-C(O)O-(CH_2CH_2O)n-(CH_2CH_2CH_2CH_2O)m-H(n=1\sim12)$$

· 化合物 1 1

$$CH_2 = CH - C(O)O - (CH_2CH_2O)n - CH_3(n=1 \sim 10)$$

· 化合物 1 2

$$CH_2 = C(CH_3) - C(O)O - (CH_2CH_2O)n - CH_3(n=1 \sim 30)$$

20 · 化合物 1 3

$$CH_2 = CH - C(O)O - [CH_2CH(CH_3)O]n - CH_3(n=1 \sim 10)$$

· 化合物 1 4

$$CH_2 = C(CH_3) - C(O)O - [CH_2CH(CH_3)O]n - CH_3(n=1 \sim 10)$$

・化合物15

25
$$CH_2=C(CH_3)-C(O)O-(CH_2CH_2O)n-[CH_2CH(CH_3)O)m-H(n=1~10)$$

· 化合物 1 6

 $CH_2=CH-C(O)O-(CH_2CH_2O)n-[CH_2CH(CH_3)O)m-H(n=1\sim10)$

- ・化合物 1 7 CH₂=CH-C(O)O-[CH₂CH(CH₃)O]n-C(O)-CH=CH₂(n=1~20)
- · 化合物 1 8
- 5 $CH_2=C(CH_3)-C(O)O-[CH_2CH(CH_3)O]n-C(O)-C(CH_3)=CH_2(n=1\sim20)$
 - ・化合物 1 9 CH₂=CH-C(O)O-[CH₂CH₂O]n-C(O)-CH=CH₂(n=1~20)
 - ・化合物 2 0 CH₂=C(CH₃)-C(O)O-[CH₂CH₂O]n-C(O)-C(CH₃)=CH₂(n=1~20)
- 10 等が挙げられる。

20

25

上記ビニルエステル基を持つ化合物としては、例えば、酢酸ビニル、 プロピオン酸ビニル、酪酸ビニル、カプロン酸ビニル、安息香酸ビニル、 珪皮酸ビニル等が挙げられる。

また、カチオン重合性基としては、例えば、エポキシ基、オキセタニ 15 ル基、ビニロキシ基、スチリル基等が挙げられる。

上記エポキシ基を持つ化合物としては、例えば、ビスフェノールA系 エポキシ樹脂、水添ビスフェノールA系エポキシ樹脂、ビスフェノール F系エポキシ樹脂、ノボラック型エポキシ樹脂、脂肪族環式エポキシ樹 脂、臭素化エポキシ樹脂、ゴム変成エポキシ樹脂、ウレタン変成エポキ シ樹脂、グリシジルエステル系化合物、エポキシ化ポリブタジエン、エ ポキシ化スチレンーブタジエン-スチレン共重合体等が挙げられる。

上記オキセタニル基を持つ化合物としては、例えば、3-エチル-3 -ヒドロキシメチルオキセタン、3-エチル-3-フェノキシメチルオ キセタン、3-エチル-3-ヘキシルオキシメチルオキセタン、1,4 -ビス {3-エチル-3-オキセタニルメトキシ)メチル}ベンゼン等 が挙げられる。

上記ビニロキシ基を持つ化合物としては、例えば、n-プロピルビニ ルエーテル、n-ブチルビニルエーテル、イソブチルビニルエーテル、 tert-ブチルビニルエーテル、tert-アミルビニルエーテル、 シクロヘキシルビニルエーテル、2-エチルヘキシルビニルエーテル、 ドデシルビニルエーテル、オクタデシルビニルエーテル、2-クロロエ 5 チルビニルエーテル、エチレングリコールブチルビニルエーテル、トリ チレングリコールメチルビニルエーテル、安息香酸(4-ビニロキシ) ブチル、エチレングリコールジビニルエーテル、ジエチレングリコール ジビニルエーテル、トリエチレングリコールジビニルエーテル、テトラ エチレングリコールジビニルエーテル、ブタン-1, 4-ジオールージ 10 ビニルエーテル、ヘキサン-1,6-ジオール-ジビニルエーテル、シ クロヘキサン-1、4-ジメタノール-ジビニルエーテル、イソフタル 酸ジ(4-ビニロキシ)ブチル、グルタル酸ジ(4-ビニロキシ)ブチ ル、コハク酸ジ (4-ビニロキシ) ブチルトリメチロールプロパントリ ビニルエーテル、2-ヒドロキシエチルビニルエーテル、4-ヒドロキ 15 シブチルビニルエーテル、6-ヒドロキシヘキシルビニルエーテル、シ クロヘキサン-1, 4-ジメタノール-モノビニルエーテル、ジエチレ ングリコールモノビニルエーテル3-アミノプロピルビニルエーテル、 2- (N, N-ジエチルアミノ) エチルビニルエーテル、ウレタンビニ ルエーテル、ポリエステルビニルエーテル等が挙げられる。 20

上記スチリル基を持つ化合物としては、例えば、スチレン、インデン、αーメチルスチレン、pーメチルスチレン、pークロロスチレン、pークロロメチレン、pー クロロメチルスチレン、pーメトキシスチレン、pー t e r t ーブトキシスチレン、ジビニルベンゼン等が挙げられる。

25 好ましくは、上記化合物 (C) の一部に前述した化合物 (F) が用いられる。化合物 (F) は、分子内に重合性基を1個以上有する、重量平

均分子量3000以上の重合性化合物である。この重合性化合物(F)としては、架橋点距離が長くかつ凝集力を発現させるものであり、ラジカル重合性基を1個以上有し、分子量が3000以上の化合物であれば特に限定されない。化合物(F)の例としては、ポリスチレン末端変性重合性化合物、ポリメチルメタクリレート末端変性重合性化合物、ポリプロピレン末端変性重合性化合物、ポリエチレンブチレン末端変性重合性化合物、ウレタンアクリレート、ポリエーテルアクリレート等が挙げられる。

5

15

上記化合物 (C) の一部に化合物 (F) を用いることにより、貼り合 10 わせ後初期状態における耐クリープ性が高められる。

好ましくは、化合物(C)全体を100重量部とした場合、重合性化合物(F)が、そのうち0.1~70重量部を占めることが望ましい。化合物(F)の配合割合が0.1重量部より少ない場合には、化合物(F)を用いた効果が得られないことがあり、70重量部より多いと、光照射後の凝集力が、著しく大きくなり、接着剤組成物の被着体への濡れ性が低下し、十分な耐クリープ性を得ることができないことがある。

化合物(C)中の重合性基を光により重合開始させる化合物(D)は、 化合物(C)に含まれる重合性基の重合反応様式により、適宜選択される。

重合性基がラジカル重合性基の場合、光照射によりラジカル重合を誘発する化合物(光ラジカル発生剤)であれば特に限定されず、例えば、4-(2-ヒドロキシエトキシ)フェニル(2-ヒドロキシ-2-プロピル)ケトン、α-ヒドロキシ-α,α'ージメチルアセトフェノン、メトキシアセトフェノン、2,2-ジメトキシ-2-フェニルアセトフェノン、3,2・ジアセトフェノン、4,2・ジアセトフェノン誘導体化合物、ベンゾインエチルエーテル、ベンゾインプロピルエーテル等のベンゾインエーテル系化合物、ベンジル

ジメチルケタール等のケタール誘導体化合物、ハロゲン化ケトン、アシルフォスフィンオキシド、アシルフォスフォナート、2ーメチルー1ー [4-(メチルチオ) フェニル] -2ーモルフォリノプロパン-1ーオン、2ーベンジル-2-N, Nージメチルアミノ-1-(4ーモルフォリノフェニル) -1ーブタノン、2, 4, 6ートリメチルベンゾイルージフェニルフォスフィンオキシド、ビス-(2, 6ージメトキシベンゾイル) -2, 4, 4ートリメチルペンチルフォスフィンオキシド、ビス(カ5ーシクロペンタジエニル)ービス(ペンタフルオロフェニル)ーチタニウム、ビス(カ5ーシクロペンタジエニル)ービス[2, 6ージフルオロ-3-(1Hーピリー1ーイル)フェニル]ーチタニウムが挙げられる。これらは単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよいし、これら化合物を含む市販のものを用いてもよい。

5

10

重合性基がカチオン重合性基の場合、光照射によりカチオン重合を誘発する化合物(光カチオン発生剤)であれば特に限定されず、例えば、

- 3 鉄一アレン錯体化合物、芳香族ジアゾニウム塩、芳香族ヨードニウム塩、 芳香族スルホニウム塩、ピリジニウム、アルミニウム錯体/シラノール 塩等が挙げられる。これらの市販のものとしては、例えば、チバガイギー社製イルガキュアー261、旭電化工業社製オプトマーSP-150、オプトマーSP-151、オプトマーSP-170、オプトマーSP-20
 171、ゼネラルエレクトロニクス社製UVE-1014、サートマー
- 社製CD-1012、三新化学工業社製サンエイドSI-60L、サンエイドSI-80L、サンエイドSI-100L、日本曹達社製CI-2064、CI-2639、CI-2624、CI-2481、ローヌ・プーラン社製RHODORSILPHOTOINITIATOR 207
- 25 4、ユニオンカーバイド社製UVI-6990、ミドリ化学社製BBI-103、MPI-103、TPS-103、MDS-103、DTS

-103、NAT-103、NDS-103等を用いることができる。 また、20~80℃付近で用いる場合は、熱触媒活性の低い化合物が貯 蔵安定性の点から好ましい。また、これらは単独で用いてもよく、2種 以上を併用してもよい。

さらに、光カチオン発生剤の感光性を向上させる目的で、アントラセン、ペリレン、コロネン、テトラセン、ベンズアントラセン、フェノチアジン、フラビン、アクリジン、ケトクマリン、チオキサントン誘導体、ベンゾフェノン、アセトフェノン、2-クロロチオキサンソン、2,4-ジメチルチオキサンソン、2,4-ジメチルチオキサンソン、2,4-ジイソプロピルチオキサンソン等の増感剤を適宜併用してもよい。

また、上記化合物(D)の感光波長としては、特に限定されないが、300~800nmの波長成分を含む光により感光する化合物が好適に用いられる。300nm未満の波長でのみ感光する化合物(D)では、

15 十分なエネルギーを得ることができて速やかに化合物(C)を重合あるいは架橋させることが可能であるが、本発明の接着剤組成物を厚肉で塗布した場合、表面のみ凝集力が増し、バルク全体に均一に初期凝集力が発現しなくなったり、光照射表面の濡れ性が著しく劣ることがある。一方、800nmを超える波長でのみ感光する化合物(D)では、化合物
 20 (C)を低エネルギー(熱エネルギー)でも容易に分解して、重合あるいは架橋させてしまうため、貯蔵安定性を確保できなくなることがある。

チキソトロピー付与剤(E)は、接着剤組成物がチキソトロピー性を 発現できる化合物から適宜選ばれる、例えば、コロイダルシリカ等の各 種シリカ、疎水化炭酸カルシウム等の表面処理炭酸カルシウム、ガラス バルーン、ガラスビーズ、ポリビニルピロリドン等を挙げることができ、 ガラスバルーン、ガラスビーズ、各種シリカ、表面処理炭酸カルシウム

25

が好ましい。このチキソトロピー付与剤は、本発明の接着剤組成物に用いられる化合物(A)あるいは(C)に対し親和性の高い表面を有することが好ましく、例えば、化合物(C)としてウレタンアクリレートを用いた場合、チキソトロピー付与剤(E)としてはガラスバルーンが好ましく、また、化合物(C)としてα,ωージアクリロイルーポリ(プロピレングリコール)を用いた場合、チキソトロピー付与剤(E)としては、例えば、表面処理炭酸カルシウム等の表面処理を施したものが好適に用いられる。

5

次に、第2の発明の接着剤組成物に用いられる各成分の配合割合は、10 機械塗工性及び貯蔵安定性に優れ、ポットライフが長く、短時間の光照射で初期凝集力が発現する限り特に限定されないが、下記の配合割合が好ましい。すなわち、一分子中に2個以上の加水分解性シリル基を有する化合物(A)100重量部に対して、化合物(A)を架橋させるための化合物(B)0.01~20重量部、分子中に重合性基を有する化合物(C)15~100重量部、化合物(C)中の重合性基を光により重合開始させる化合物(D)0.01~20重量部が好ましく、また、チャソトロピー付与剤(E)は、化合物(A)~(E)の合計100容量%に対して、20~65容量%(25℃)の割合で配合されていることが好ましい。

- 20 上記化合物(B)の配合割合が、0.01重量部未満では、上記化合物(A)の硬化速度が低下し、実質的に実用に適さなくなることがあり、逆に、20重量部を超えると、硬化速度は十分早くなるが、硬化後のバルクへの影響が著しく、十分な接着力を得ることが困難になることがある。
- 25 上記化合物 (C) の配合割合が、15重量部未満では、光重合または 光架橋した後の初期凝集力が、過剰のチキソトロピー付与剤を添加した

としても、発現できなくなることがある。逆に、100重量部を超えると、光照射後の初期凝集力は十分となるものの、凝集力が著しく大きくなるため、接着剤組成物の被着体への濡れ性が低下し、もはや十分な初期接着性が発現できなくなることがある。

- 5 上記化合物 (D) の配合割合が、0.01重量部未満では、光照射による上記化合物 (C) の重合または架橋速度が著しく低下し、光照射後の初期接着力が発現できなくなることがある。逆に、20重量部を超えると、硬化速度は十分早くなるが、硬化後のバルクへの影響が著しく現れるようになり、十分な接着力を得ることが困難なことがある。
- 10 上記チキソトロピー付与剤(E)の配合割合が、20容量%未満では、 十分なチキソトロピー性を得ることが困難となることがあり、また、光 照射後の初期接着力を得ることが困難となることがある。逆に、65容 量%を超えると、本発明の接着剤組成物の粘度が極端に上がり、機械塗 工が困難となったり、塗工速度が著しく低下することがある。
- 15 本発明の接着剤組成物には、必要に応じて、引張特性等を改善する物 性調整剤、増量剤、補強剤、可塑剤、着色剤、難燃剤等の各種添加剤を 加えてもよい。

上記の引張特性等を改善する物性調整剤としては、各種シランカップリング剤として、例えば、ビニルトリメトキシシラン、ジメチルジメト20 キシシラン、メチルトリメトキシシラン、メチルトリエトキシシラン、テトラメトキシシラン、テトラエトキシシラン、フェニルトリメトキシシラン、ジフェニルジメトキシシラン、3-アミノプロピルトリメトキシシラン、3-アミノプロピルメチルジメトキシシラン、3-アミノプロピルトリエトキシシラン、N-(2-アミノエチル)-3-アミノプロピルトリエトキシシラン、N-(2-アミノエチル)-3-アミノプロピルトリエトキシシラン、N-(2-アミノエチル)-3-アミノプロピルトリエトキシシラン、N-(2-アミノエチル)-3-アミノプロピルトリエトキシシラン、N-(2-アミノエチル)-3-アミノプロピルトリエトキシシラン、N-(2-アミノエチル)-3-アミノプロピルトリエトキシシラン、N-(2-アミノエチル)-3-アミノプロピルトリエトキシシラン、N-(2-アミノエチル)-3-アミノプロピルトリエトキシシラン、N-(2-ビス-[3-(トリメトキシシリ



ル) プロピル] エチレンジアミン、N, N'-ビス-[3-(トリエトキシシリル) プロピル] エチレンジアミン、N, N'-ビス-[3-(トリメトキシシリル) プロピル] ヘキサエチレンジアミン、N, N'-ビス-[3-(トリエトキシシリル) プロピル] ヘキサエチレンジアミン等が挙げられ、これらは単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

5

10

15

上記増量剤としては、本発明による接着剤組成物中に添加して著しい チキソトロピー性を発現しないものが好適に利用でき、例えば、タルク、 クレー、炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、無水珪素、含水珪素、ケ イ酸カルシウム、二酸化チタン、カーボンブラック等が挙げられ、これ らは単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

上記可塑剤としては、例えば、リン酸トリブチル、リン酸トリクレジル等のリン酸エステル類、フタル酸ジオクチル等のフタル酸エステル類、グリセリンモノオレイル酸エステル等の脂肪族一塩基酸エステル類、アジピン酸ジオクチル等の脂肪族二塩基酸エステル類、ポリプロピレングリコール類等が挙げられ、これらは単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

その他、本発明の接着剤組成物には、必要に応じて、タレ防止剤、酸 化防止剤、老化防止剤、紫外線吸収剤、溶剤、香料、顔料、染料等を添 加してもよい。

本発明による接合部材の接合方法は、上記第1,第2の発明の接着剤組成物を接合部材の片方に塗布し、塗布した接着剤組成物層の上面から光を照射し、その後、他方の接合部材を貼り合わせることを特徴とする。上記接合方法において、上記接着剤組成物を片方の接合部材に塗布し、次に他方の接合部材を貼り合わせると、光透過性が実質的に無い接合部材の場合、その後、塗布した接着剤組成物に光を照射しすることは困難となる。一方、光を照射した上記接着剤組成物を接合部材に塗布し、貼

り合わせを試みても、光照射により粘度が上昇し、凝集力が著しく向上 しているため、上記接着剤組成物を塗布をすることが困難となる場合が ある。

本発明の接合方法において、光照射に用いられる光源としては、上記化合物(C)または、感光性を向上させるために添加した上記増感剤に、吸収される波長成分を含む光を発光できる光源であれば特に限定されず、用いられる化合物(C)または増感剤により適宜選択されるが、例えば、低圧水銀灯、中圧水銀灯、高圧水銀灯、超高圧水銀灯、エキシマーレーザー、ケミカルランプ、ブラックライトランプ、マイクロウェーブ励起水銀灯、メタルハライドランプ、ナトリウムランプ、蛍光灯、太陽光等が挙げられる。

発明を実施するための最良の形態

本発明をさらに詳しく説明するため以下に実施例を挙げるが、本発明 15 はこれら実施例のみに限定されるものではない。

(1)接着剤組成物の調製

(実施例1~13及び比較例1~5)

一中で、まず、化合物(A)、化合物(B)、化合物(C)、化合物(D) 20 及び必要に応じて化合物(F)を均一になるまで撹拌、混合した(粉末 等が含まれる場合は、遮光下、50℃に加温しながら混合した)。上記 配合物が均一に混合された後に、チキソトロピー付与剤(E)を加え、 撹拌機(特殊機化工業社製TKホモディスパー、撹拌条件500rpm ×10分)を用いて分散させて、本発明の接着剤組成物を得た。

表1~表3に示す配合組成に従って、アルミホイルで遮光したビーカ

25 (実施例14)

5

10

(ウレタンプレポリマーの合成)

分子量4000のトリメチロールプロパンとプロピレンオキサイドよりなるポリエーテルトリオール(アデカポリエーテルT-4000、旭電化工業社製)100重量部、プロピレンオキサイド(分子量6000)100重量部と、ヘキサメチレンジイソシアネートをNCO/OH比1.9になるように添加し、80 $^{\circ}$ で・5時間反応させて、ウレタンプレポリマーを得た。こうして得られた化合物をウレタンプレポリマーとする。

(光アミン発生剤の合成)

5

へキサメチレンジイソシアネート0.05モルに、THF100ml に溶解したアセトフェノンオキシム0.1モルを添加し、乾燥雰囲気下、 10 窒素雰囲気下50℃で4時間攪拌した。その後、THFを揮発させた。 こうして得られた白色の固体を、MEKに80℃で溶解し、再結晶化さ せることにより精製した。こうして得られた化合物を光アミン発生剤と する。

(組成物の調製)

15 上記で得られたウレタンプレポリマー100重量部に対して、光アミン発生剤、増感剤アントラセンを表4のように添加し、均一になるまで 攪拌して組成物を得た。

(比較例6)

実施例14のウレタンプレポリマーのみを比較例6として用いた。

20 (2)性能評価方法

25

上記実施例1~14及び比較例1~6で得られた接着剤組成物について、粘度、圧縮剪断接着力、剪断クリープ、ポットライフ(可使時間)、初期耐クリープ性、転化率、硬化物の破断点伸び、動的引っ張り弾性率及び動的剪断弾性率を以下の方法で評価した。実施例1~13の結果を表5及び6に、比較例1~5の結果を表7に示した。また、実施例14及び比較例6の結果は表4に示した。

1) 粘度

JIS K 6833に準拠して、回転粘度計(東京計器社製、B型 粘度計)を用いて、ローターNo4、回転速度10rpmの条件下、2 5℃で測定した。但し、チキソトロピー付与剤(E)を用いず、上記条 件下での測定可能範囲を超え、かつ、接着剤組成物がニュートン粘性体 の場合は、用いるローター及び回転速度は適宜選んで評価した。

2) 圧縮剪断接着力

スレート被着体(35mm×25mm×8mm)上に、接着剤組成物を25mm×25mm×0.3mmとなるように塗布し、他のスレート10 被着体を貼り合わせ、評価試験サンプルを作成する。得られたサンプルをJIS K 6852に準拠して圧縮試験(クロスヘッドスピード300mm/分)を行い、光照射前の圧縮剪断接着力を評価した。

次に、上記と同様にして、スレート被着体上に接着剤組成物を塗布し、この塗布面に紫外線(高圧水銀灯、照射エネルギー:700mJ/cm 2 (実施例1~13及び比較例1~5)、7000mJ/cm² (実施例14及び比較例6)、365nm)を照射した後、他のスレート被着体を貼り合わせ、評価試験サンプルを作成する。得られたサンプルをJIS K 6852に準拠して圧縮試験(クロスヘッドスピード300mm/分)を行い、光照射直後の圧縮剪断接着力を評価した。

- 20 さらに、上記光照射直後の圧縮剪断接着力を評価するのと同じ方法で評価試験サンプルを作成する。得られたサンプルを25℃、湿度63%の条件下で24時間養生した後、及び別途7日間養生した後、JIS K 6852に準拠して圧縮試験(クロスヘッドスピード5mm/分)を行い、それぞれ光照射24時間後及び7日後の圧縮剪断接着力を評価25 した。
 - 3) 剪断クリープ(初期剪断クリープ試験)

評価サンプルは、ペンタイト鋼板(25mm×150mm×1mm)に組成物を塗布面積が25mm×25mmとなるように塗布した。被塗物に紫外線を照射した後、ペンタイト鋼板(25mm×150mm×1mm)を貼り合わせ、実施例の記載の通り23℃で所定の時間養生した。得られたサンプルの一方の被着体を吊し、他方の被着体の自重を剪断荷重としてクリープ性を評価した。評価値は、評価サンプルを吊して、30分間静置し、荷重が落下するかどうかで評価した。

4) ポットライフ (可使時間)

5

JIS K 6833に準拠して、接着剤組成物をガラス基板上に、
 23℃、湿度65%、遮光下で放置して、接着剤組成物を塗布してから糸引きが生じるまでの時間をポットライフとして評価した。

5) 初期耐クリープ性(初期90°剥離クリープ試験)

25mm×100mm×0.5mmの亜鉛鋼板上に、接着剤組成物を1525mm×50mm×0.35mmとなるように塗布し、塗布面に、高圧水銀灯を用いて、照射エネルギー強度が700mJ/cm² (実施例1~13及び比較例1~5)、7000mJ/cm² (実施例14及び比較例6)となるように365nmの波長の紫外線を照射した後、50mm×150mm×8mmのスレートからなる被着体に貼り合わせた。

20 貼り合わせ後、直ちに、亜鉛鋼板が下側となるように、スレートの両端を水平に固定し、所定の重量のおもりを亜鉛鋼板の片端にぶら下げ、1時間以内に剥離が発生しないおもりの重量を求めた。このおもりの重量が大きい程、初期耐クリープ性が高いことを示す。

6) 転化率

25 活性エネルギー線照射を終了した直後、活性エネルギー線の照射を終了してから25℃で12時間養生した後、及び活性エネルギー線の照射

を終了してから25℃で24時間養生した後の化合物 (C) の各転化率 を測定した。

なお、転化率の測定に際し、化合物(C)の含有量は、RI(Retlact ive Index)装置を備えたゲルパーミエーションクロマトグラフィーにより求め、活性エネルギー線照射前の化合物(C)の含有量に対する割合で上記各転化率を求めた。

7) 硬化物の破断点伸び

5

15

JIS K 6301に従って、クロスヘッドスピード500mm/ 分及び25℃の条件で、引っ張り試験機を用いて、活性エネルギー線照 10 射を終了してから25℃で24時間養生した後の硬化物の破断点伸びを 測定した。

8) 動的引っ張り弾性率

活性エネルギー線の照射を終了してから25℃で24時間養生した後の硬化物の動的引っ張り弾性率を、粘弾性スペクトルメーターを用い、25℃及び印加周波数10Hzの条件で測定した。

9) 動的剪断弹性率

活性エネルギー線の照射を終了した直後、硬化物の動的剪断弾性率を、 粘弾性スペクトルメーターを用い、測定温度25℃及び印加周波数0. 016H2の条件で測定した。

表1

Γ	7	100	-	18	1	ı	ı	l		1	1 1	0.5	0.5
	9	100	1	18	ı	1	l	1	1		1	0.5	0.5
	5	100		18	ı	ı	1	ŀ	1		-	0.5	0.5
実施例	4	100	1	ı	l	l	80		I		1	0.5	0.5
	3	100	1	1	15	5	1	l	1		ı	0.5	0.5
	2	100	1	15	_	15	l	I	T.	1		0.5	0.5
	1	100	7	18	1	1	l	ı	-	+		0.5	0.5
	ノケーケー	鐘淵化学工業社	三共有機合成社	共栄社化学社	新中村化学工業社	大阪有機化学社	共荣社化学社	東亜合成社	東亜合成社	東亜合成社		チバ、スペ。シャリティーケミカル社	チパスペシャリティークミカル社 PQ Australia Pty. 社
	組成,商品名	MS # 1/7- S-303	錫系触媒, SB-65	7447711-1, AH-600	α , ω ->'7 β y= 4 "- 4' 9 7' 0 1' 0 2' 0 3'- 0 4, APG-700	*) (7° ne' v>)° y=-n) EJTJYv-h, E'X=-h#320	3-7z/キシー2- ヒドロキシプロピルアクリレート, 共栄社化学社 M-600A	パララミルフェノールエチレン オキサイト・変性アクリレート, アロニックス M-110	ポリメチルメタクリレート マクロモノマー, AA-6	ሳ <i>ኮጳህፕ የሀ</i> ታ ነ 7 ወ = ታ ታ አ M – 1310		Irgacure-819	Irgacure-819 ħ˙ラスバル-ン, Q-Cell 520
	分類	化合物 (A)	化合物 (B)			化合物 (C)			(E)	15 m (F)		化合物 (D)	化合物 (D) テキントロピー

配合組成単位:化合物(A)~(D)は重量部、チキソトロピー付与剤(E)は容量%

¢	1
Ш	X

					実	実施例		
分類	組成, 商品名	メーカー	∞	6	21	E	12	13
化合物 (A)	MS # 117- S-303	鐘淵化学工業社	100	100	100	100	100	100
化合物 (B)	錫系触媒, SB-65	三共有機合成社	-		-	-		
	ウレタンアクリレート, AH-600	共栄社化学社	18	15	ı	ı	15	!
	α , ω - $\dot{\nu}$ 77 J II J R- $\dot{\kappa}$, J 7 σ 1 J 2 σ κ , J 7 σ 1 J 7 σ	新中村化学工業社		1	15		ı	
化合物 (C)	# y (7° at' vy)* ya-n)	大阪有機化学社	1	15	5	1	15	l
	3-71/4>-2- El ^o a4>7° al ^o n791v-l, M-600A	共栄社化学社	1	1	1	80		1
	パ [°] ラクミルフェノールエチレン オキサイト [°] 変性アクリレート, アロニックス Mー110	東亜合成社			ı	1	1	30
→小客 (E)	ポリメチルメタクリレート マクロモノマー, AA-6	東亜合成社		I	ı	-	-	!
	クレタンアクリレート アロニックス M-1310	東亜合成社	l	ı	-	1	l	30
化合物 (D)	Irgacure-819	チバ・スペ・シャリティーケミカル社	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5
テキソトロピー	ガラスパルーン, Q-Cell 520	PQ Australia Pty.社	1	09	ı	ı	ì	ı
(付与剤(E)	表面処理炭酸カルシウム, ビスコライトU	白石工業社	-09	ı	50	40	09	50

チキソトロピー付与剤 (E) は容量% 配合組成単位:化合物 (A) ~ (D) は重量部、

•	5
H	Ŕ

メーカー
鐘淵化学工業社
三共有機合成社
共荣社化学社
新中村化学工業社
大阪有機化学社
共栄社化学社
東亜合成社
東亜合成社
東亜合成社
チバ、スペ、シャリティーケミカル社
PQ Australia Pty.社
白石工業社

チキソトロピー付与剤(E)は容量% 配合組成単位:化合物 (A) ~ (D) は重量部、

表4

配かりシブレボリマー 100 100 A 光ブミン発生剤 10 - A 光質感剤 アントラセン 0.5 - 本度 (cps) 光照射直後 100000 100000 土種動断 光照射直後 (0.01) <0.01				実施例14	比較例6
光グミン発生剤10光増感剤 アントラセン0.5粘度 (cps)光照射直後100000粘度 (cps)光照射直後<0.01圧縮剪断 (kgf/cm²)光照射直後<0.01大変素力 (kgf/cm²)光照射了日後7.1対ットライフ (時間)光照射百後本方12転化率 (%)光照射12時間後512破断点伸び (%)光照射24時間後55破断点伸び (%)光照射24時間後55動的引っ張り弾性率 (Pa)1.79×10°	居 <	 	よりマー	100	100
光増感剤 アントラセン 心服射前 100000 粘度 (cps) 光照射直後 100000 上縮動断 光照射直後 <0.01	白雜	光アミン発生剤	Ĥ	10	1
粘度 (cps) 光照射直後 100000 左縮動断 接着力 (kgf/cm²) 光照射直後 <0.01	张		ィトラセン	0.5	1
出後 (Lps) 光照射直後 100000 圧縮剪断 接着力 (kgf/cm²) 光照射直後 <0.01		(000) 期末	光照射前	100000	100000
圧縮剪断 接着力 (kgf/cm²) 光照射直後 光照射24時間後 <0.01 動的引っ張り弾性率(Pa) 光照射12時間後 6.5 対象方力 光照射12時間後 7.1 対ットライフ (時間) 米照射12時間後 14 転化率(%) 光照射24時間後 55 破断点伸び(%) 光照射24時間後 90 動的引っ張り弾性率(Pa) 1.79×10°		TIME (cps)	光照射直後	100000	100000
圧縮剪断 接着力 (kgf/cm²) 光照射24時間後 光照射7日後 6.5 動的引っ張り弾性率(Pa) 光照射24時間後 7.1 7.1 対解射24時間後 水照射5分後 森下せず 森下せず 水照射5分後 14 転化率(%) 光照射12時間後 光照射24時間後 55 破断点伸び(%) 光照射24時間後 光照射24時間後 55			光照射前	<0.01	<0.01
(kgf/cm²) 光照射24時間後 6.5 対解射7日後 7.1 対断クリープ 光照射5分後 落下せず ポットライフ (時間) >12 転化率(%) 光照射12時間後 14 破断点伸び(%) 光照射24時間後 90 動的引っ張り弾性率(Pa) 1.79×10°		圧縮剪断な魅力	光照射直後	<0.01	<0.01
対断分リープ 光照射百後 7.1 ポットライフ (時間) 本照射百後 本日 転化率(%) 光照射2時間後 55 破断点伸び(%) 光照射24時間後 90 動的引っ張り弾性率(Pa) 1.79×10 ⁶		(kgf/cm²)	N l	6.5	1.2
動断クリープ 光照射5分後 落下せず ポットライフ (時間) >12 転化率(%) 光照射直後 14 転化率(%) 光照射12時間後 55 破断点伸び(%) 290 動的引っ張り弾性率(Pa) 1.79×10°	弃		光照射7日後	7.1	3.1
ガットライフ (時間) 本照射5分後 落下せず ポットライフ (時間) >12 を化率(%) 光照射12時間後 55 破断点伸び(%) 290 動的引っ張り弾性率(Pa) 1.79×10°	お記	程序なニーよ	光照射直後	落下	松
ポットライフ (時間) 大照射直後 14 転化率(%) 光照射12時間後 55 破断点伸び(%) 290 動的引っ張り弾性率(Pa) 1.79×10°	計	7 7 7 7 7 7	光照射 5 分後	落下せず	按
米照射直後14%)米照射 2 時間後55水照射 2 4時間後90び(%)290張り弾性率(Pa)1.79×10°	≣ _	ットライフ	(時間)	>12	>12
%)光照射12時間後55光照射24時間後90び(%)290張り弾性率(Pa)1.79×10°			光照射直後	14	0
光照射24時間後90び(%)290張り弾性率(Pa)1.79×10°		転化率(%)	_	55	5
び(%) 290 張り弾性率 (Pa) 1.79×10 ⁶			2	06	32
張り弾性率 (Pa) 1.79×10°		破断点伸び (%		290	測定不可
		動的引っ張り弾	(P	1. 79×10^6	測定不可

表5

					実施例			
		F	2	3	4	5	9	2
粘度 (cps)		14000	10000	12000	200	440000	330000	250000
	光照射前	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01
圧縮剪断	光照射直後	<0.01	<0.01	<0.01	< 0.01	0.4	0.3	0.5
按看刀 (kgf/cm²)	光照射 24 時間後	53	65	59	64	14	13	13
	光照射7日後	19	17	16	13	17	16	14
脚断	光照射直後	落下	落下	落下	落下せず	落下せず	落下せず	落下せず
クリープ	光照射 10 分後	落下せず	落下せず	落下せず	格下せず	落下せず	落下せず	落下せず
ポットライフ	(時間)	>12	>12	>12	>12	>12	>12	>12
初期90。剥降	剥離クリープ (g)	<100	<100	<100	<100	200	200	100
	光照射直後	55.3	34	45	51	15	13	55
虧化粉(%)	光照射 12 時間後	71	92	64	78	63	57	29
	光照射 24 時間後	62	81	7.7	84	72	89	70
破断点伸び		150	130	110	350	45	75	110
動的引っ張り弾性率	単性率	6.80×10^{6}	3. 90×10^6	5.60×10^5	8. 40×10^5	3.05×10^{7}	1. 84×10^{7}	8.34×10^6
動的剪断彈性率	率 (Pa)	2. 59×10^4	2. 14×10^4	1.89×10⁴	4. 33×10⁴	8.31×10^{5}	7. 88×10^5	1. 19×10^5

				実加	実施例		
		8	6	1 0	1 1	1.2	1.3
粘度 (cps)		450000	400000	340000	9200	400000	480000
	光照射前	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	< 0.01
圧縮剪断	光照射直後	0.5	0.8	0.5	0.9	0.8	0.6
接着刀 (kef/cm²)	光照射 24 時間後	10	15	12	14	15	17
	光照射 7 日後	13	16	18	14	16	17
剪断	光照射直後	落下せず	落下せず	落下せず	落下せず	落下せず	落下せず
クリープ	光照射 10 分後	落下せず	落下せず	落下せず	落下せず	落下せず	落下せず
ポットライフ	(時間)	>12	>12	>12	>12	>12	>12
初期90。剥	剥離クリープ (g)	100	200	100	100	400	400
	光照射直後	59	57	69	39	57	41
転化率 (%)	光照射 12 時間後	65	89	73	92	80	89
	光照射 24 時間後	69	22	82	81	84	73
破断点伸び		135	08	130	310	130	145
動的引っ張り弾	弹性率	2.11×10^7	8.82×10^{6}	4.11×10^{6}	5.37×10^{6}	9.32×10^6	1.27×10^{8}
動的剪断彈性率	率 (Pa)	2.04×10^{5}	9.01×10^5	2.00×10^{5}	4.81×10^{5}	8.51×10^{5}	2.89×10^{5}

表6

1	
1	7

 40×10^6 < 0.01 < 0.01 < 100 0.31 落下 落下 13 18 28 45 വ <u>ت</u> 4. 40×10^5 貼合不可 貼合不可 貼合不可 < 0.01 >12 > 95 > 95 > 95 裕下 落下 65 2 6.40×10^{5} 比較例 < 0.01 < 0.01 > 12 落下 落下 38 12 40 35 17 က 0 50×10^5 < 0.01 < 0.01 < 100 30000 落下 280 12 40 0 2 က 婡 പ് 測定不可 测定不可 < 0.01 < 0.01 < 0.01 < 0.01 30000 裕万 裕人 0 0 0 光照射12時間後 光照射24時間後 光照射 24 時間後 光照射10分後 剥離クリープ (g) 光照射7日後 光照射直後 光照射直後 光照射直後 光照射前 (時間) 動的引っ張り弾性率 ポットライフ S 転化率 (%) 破断点伸び Д 初期90° (kgf/cm^2) 圧縮剪断 接着力 7 <u>ပ</u> 粘度 対を対し、

表7

表4~6に示したように、実施例1~14の接着剤組成物は、塗布粘度が適当で、光照射直後の接着力が高く凝集力が向上しており、ポットライフも長く、また、光照射7日後の接着力も十分発現している。

表4,表7に示したように、比較例1,2,4~6の接着剤組成物は、 チキソトロピー付与剤(E)を含有しないため、また、比較例3の接着 剤組成物は、分子中に重合性基を有する化合物(C)及び化合物(C) 中の重合性基を光により重合開始させる化合物(D)を含有しないため、 光照射直後の接着力が劣っている。

10 発明の効果

5

第1の発明に係る接着剤組成物では、活性エネルギー線を照射する前、すなわち初期状態では、十分な流動性を有し、塗布装置や手作業により容易に被着体に塗布することができる。そして、活性エネルギー線が照射されると、速やかに化合物(Y)が分解し、化合物(X)が架橋もしくは重合する。この場合、通常の塗布時間の範囲内では、化合物(X)の一部が未反応のまま残存し、化合物(X)の残存率に応じて、適度な凝集力が発現するので、仮止めを必要としない程の粘着性を示す。また、活性エネルギー線の照射を停止した後、上記重合及び架橋が暗反応で進行するので、速やかに硬化が進行する。

20 よって、第1の発明によれば、貯蔵安定性に優れ、接着に際しての作業性及び硬化物の硬化性に優れた接着剤を提供することができる。また、硬化後は、優れた耐衝撃性及び耐クリープ性を示す。

第2の発明に係る接着剤組成物は、空気中の湿気で硬化する成分に、 短時間の光照射により凝集力を発現するような成分と、チキソトロピー 25 付与剤を含有するため、常態では流動性があり塗布可能な粘性を示し、 ポットライフが長く、また短時間の光照射で凝集力が発現し、仮止め、 仮固定作業を必要としないためラインの接合工程に適応でき、かつ接着 硬化後の耐衝撃性、耐クリープ性等の物性に優れている。

請 求 の 範 囲

- 1. (X) 架橋性基あるいは重合性基を有する化合物と、
- (Y)活性エネルギー線を照射されることにより、化合物(X)の少 5 なくとも一部を架橋もしくは重合させる成分を生成する化合物(Y)と を含有する接着剤組成物であって、

25℃における粘度が1~1000万cpsであり、前記接着剤組成

物に前記活性エネルギー線の照射を終了直後の化合物(X)の転化率が70%以下であり、前記接着剤組成物への活性エネルギー線の照射を終10 了してから25℃で24時間養生した後の化合物(X)の転化率が50~100%の範囲にあり、前記接着剤組成物への前記活性エネルギー線の照射を終了してから25℃で24時間養生した後の硬化物の破断点伸びが10~1000%、かつ動的引っ張り弾性率が105~109Paの範囲にあることを特徴とする接着剤組成物。

- 2. 前記接着剤組成物への活性エネルギー線の照射を終了直後の化合物 (X)の転化率が10~70%の範囲にあり、前記接着剤組成物への活性エネルギー線の照射を終了した直後の動的剪断弾性率が10⁵~10⁷ Paの範囲にあることを特徴とする請求項1に記載の接着剤組成物。
 - 3. 前記接着剤組成物に活性エネルギー線の照射を終了直後の化合物
- 20 (X)の転化率が30%以下であり、25℃における粘度が1~1000万cpsの範囲にあり、

前記接着剤組成物への前記活性エネルギー線の照射を終了してから25℃で12時間養生した後の化合物(X)の転化率が50~100%の 範囲にあることを特徴とする請求項1に記載の接着剤組成物。

- 25 4. 下記の成分を含有することを特徴とする接着剤組成物。
 - (A) 一分子中に2個以上の加水分解性シリル基を有する化合物

- (B) 化合物 (A) を架橋させるための化合物
- (C)分子中に重合性基を有する化合物
- (D) 化合物 (C) 中の重合性基を光により重合開始させる化合物
- (E) チキソトロピー付与剤
- 5 5. 上記化合物(A)の加水分解性シリル基がアルコキシシリル基であって、また、化合物(A)がポリアルキレングリコールまたはポリオレフィンから選ばれるポリマー中に該アルコキシシリル基が置換した化合物であることを特徴とする請求項4に記載の接着剤組成物。
 - 6. 上記化合物 (C) の重合性基がラジカル重合性基であって、上記化
- 10 合物 (D) が光ラジカル発生剤であることを特徴とする請求項4または 5 に記載の接着剤組成物。
 - 7. 上記化合物 (C) のラジカル重合性基が、アクリロイル基またはメタクリロイル基から選ばれる重合性基であることを特徴とする請求項4~6のいずれかに記載の接着剤組成物。
- 15 8. 上記化合物 (C) が、分子内に重合性基を1個以上有する重量平均 分子量3000以上の重合性化合物 (F) を少なくとも1種含むことを 特徴とする、請求項4~7のいずれかに記載の接着剤組成物。
 - 9. 上記チキソトロピー付与剤(E)が、ガラスバルーン、ガラスビーズ、表面処理炭酸カルシウム及び各種シリカからなる群より選ばれる少
- 20 くとも1種であることを特徴とする請求項4~8のいずれかに記載の接着剤組成物。
 - 10.請求項1~9のいずれかに記載の接着剤組成物を、接合部材の片方に塗布し、塗布した接着剤組成物層の上面から光を照射し、その後、他方の接合部材を貼り合わせることを特徴とする接合部材の接合方法。

		,	î		
					₹ .¢
	•				
		·			•

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/05694

	SIFICATION OF SUBJECT MATTER C1 ⁷ C09J201/00, C09J4/06, C09J	J17/02, C09J5/00	
According to	o International Patent Classification (IPC) or to both na	ational classification and IPC	
B. FIELD	S SEARCHED		
Minimum d	ocumentation searched (classification system followed C1 ⁷ C09J1/00-C09J201/10, C08L1	by classification symbols) L/00-C08L101/16	
Jita Koka	ion searched other than minimum documentation to the uyo Shinan Koho 1922-1996 i Jitsuyo Shinan Koho 1971-2000	Toroku Jitsuyo Shinan H Jitsuyo Shinan Toroku K	Koho 1994-2000 Joho 1996-2000
Electronic d CA (S	ata base consulted during the international search (name of the consulted during the international search (name of the consulted by the consul	re of data base and, where practicable, sea	rch terms used)
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where ap	ppropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Х	JP, 6-80825, A (Three Bond Co., 22 March, 1994 (22.03.94), Claims; Par. No.[0019] (Family		1-10
х	JP, 6-228248, A (Three Bond Co 16 August, 1994 (16.08.94), Claims; Par. Nos. [0019], [0023	o., Ltd.),	1-10
х	1-10		
Further	documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex. "T" later document published after the inte	
* Special "A" docume conside "E" earlier of	emational filing date or ne application but cited to erlying the invention claimed invention cannot be red to involve an inventive		
"L" docume cited to special "O" docume	nt which may throw doubts on priority claim(s) or which is establish the publication date of another citation or other reason (as specified) nt referring to an oral disclosure, use, exhibition or other	"Y" step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the considered to involve an inventive step combined with one or more other such	claimed invention cannot be p when the document is documents, such
	nt published prior to the international filing date but later priority date claimed	"&" document member of the same patent if	
	ctual completion of the international search ovember, 2000 (13.11.00)	Date of mailing of the international sear 21 November, 2000 (2	
	ailing address of the ISA/ nese Patent Office	Authorized officer	
Facsimile No).	Telephone No.	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/05694

C (Continua	tion). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
	Claims & JP, 55-36241, A & US, 4322272, A	
P,X	<pre>JP, 2000-44923, A (Sekisui Chem. Co., Ltd.), 15 February, 2000 (15.02.00), Claims; Par. No. [0098] (Family: none)</pre>	1-10
E,X	JP, 2000-273418, A (Sekisui Chem. Co., Ltd.), 03 October, 2000 (03.10.00) Claims; Par. No. [0016] (Family: none)	1-10

発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) Int Cl⁷ C09J201/00, C09J4/06, C09J171/02, C09J5/00 調査を行った分野 調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC)) I n t C 1 7 C09J1/00-C09J201/10, C08L1/00-C08L101/16, 最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの 日本国実用新案公報 1922年-1996年 日本国公開実用新案公報 1971年-2000年 日本国登録実用新案公報 1994年-2000年 日本国実用新案登録公報 1996年-2000年 国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語) CA(STN), WPI/L (QUESTEL), REGISTRY (STN) 関連すると認められる文献 引用文献の 関連する カテゴリー* 引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 請求の範囲の番号 JP. 6-80825, A (株式会社スリーボンド), 1 - 1022. 3月. 1994 (22. 03. 94), 特許請求の範囲、【〇〇19】 (ファミリーなし) X JP, 6-228248, A (株式会社スリーポンド) 1-10 16. 8月. 1994 (16. 08. 94), 特許請求の範囲、【0019】、【0021】 (ファミリーなし) Х JP, 9-137137, A (積水化学工業株式会社), 1-10 27. 5月. 1997 (27. 05. 97), 特許請求の範囲、【〇〇2〇】 (ファミリーなし) 区欄の続きにも文献が列挙されている。 引用文献のカテゴリー の日の後に公表された文献 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって もの て出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 論の理解のために引用するもの 以後に公表されたもの 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 文献 (理由を付す) 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献 よって進歩性がないと考えられるもの 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 「&」同一パテントファミリー文献 国際調査を完了した日 国際調査報告の発送日 21,11,00 13. 11. 00 国際調査機関の名称及びあて先 特許庁審査官(権限のある職員) **4**V 9285 速也是 日本国特許庁(ISA/JP) 印 安藤 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号 電話番号 03-3581-1101 内線 3483

国際調査報告

国際出願番号 PCT/JP00/05694

C(続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の		関連する
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 JP, 3-160053, A(鐘淵化学工業株式会社), 10, 7月, 1991(10, 07, 91), 特許請求の範囲、5頁右下欄 (ファミリーなし)	請求の範囲の番号
×	JP, 8-325466, A (旭硝子株式会社), 10, 12月, 1996 (10, 12, 96), 特許請求の範囲、【0057】 (ファミリーなし)	1-10
×	EP, 35049, A1 (KANEGAFUCHI KAGAKU KOGYO KABUSHIKI KAISYA), 09. Sep. 1981 (09. 09. 81), CLAIM &JP, 55-36241, A &US. 4322272, A	1-10
P. X	JP, 2000-44923, A (積水化学工業株式会社), 15, 2月, 2000 (15, 02, 00), 特許請求の範囲、【0098】 (ファミリーなし)	1-10
E. X	JP, 2000-273418, A (積水化学工業株式会社), 3, 10月, 2000 (03, 10, 00), 特許請求の範囲、【0016】 (ファミリーなし)	1-10
	•	
		·
;		
	·	